国原事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

JP

(51) 国際特許分類 5

C07D 401/14, 403/10, 403/12, 413/10, 413/12, 417/10, 417/12, A01N 43/48, 43/647, 43/72

(11) 国際公開番号

WO 94/17059

A1

(43) 国際公開日

1994年8月4日(04.08.94)

(21)国際出顧番号

(22) 国際出顧日

PCT/JP94/00109 1994年1月27日(27.01.94)

(30) 優先権データ

特題平5/34696

1993年1月29日(29.01.93)

AT, AU, BB, BG, BR, CA, CH, CN, CZ, DE, DK, ES,

CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について)

日本普達株式会社(NIPPON SODA CO., LTD.)(JP/JP)

〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo.(JP)

(72) 発明者;および

(75)発明者/出顧人(米国についてのみ)

官澤娟之(MIYAZAWA, Yasuyuki)(JP/JP)

原 良彦(HARA, Yoshihiko)(JP/JP)

植田昭嘉(UEDA, Akiyoshi)(JP/JP)

古口正己(KOGUCHI, Masami)(JP/JP)

富田和之(TOMIDA, Kazuyuki)(JP/JP)

川名 貴(KAWANA, Takashi)[JP/JP]

〒250-02 神奈川県小田原市高田字柳町345

日本曹達株式会社 小田原研究所内 Kanagawa, (JP)

(74) 代理人

弁理士 東海裕作,外(TOKAI, Yusaku et al.) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号

日本曹建株式会社内 Tokyo.(JP)

(81) 指定国

FI, GB, HU, JP, KR, LK, LU, MG, MN, MW, NL, NO. NZ, PL, PT. RO, RU, SD, SE, SK, UA, US, 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許(BF, BJ, CF.

添付公開書類

国原調查報告書

湖水の範囲の補正の期間前であり、補正音受領の際には再公開される。

(54) Title: HETEROCYCLIC DERIVATIVE

(54) 発明の名称 物安跟跳進体

(57) Abstract

A compound having improved herbicidal and plant growth regulating effects and represented by general formula (1), wherein A represents nitrogen or R3-substituted carbon; B represents nitrogen or carbon which may be substituted by X; Z represents oxygen, optionally oxidized sulfur, nitrogen or carbon; Q represents a 5- or 6-membered beterocycle having one to four nitrogen, oxygen or sulfur atoms, and is bonded to the benzene or pyridine ring via its carbon atom; R1 and R2 represent each hydrogen, alkyl, alkoxy, haloalkyl, alkylamino, dialkylamino, alkylthio, halogen or cyano; R3 represents hydrogen, alkyl, halogen, nitro, formyl or acyl, or alternatively R2 and R3 may be combined together to form a ring; X and Y represent each hydrogen, alkyl, cycloalkyl, alkenyl, haloalkyl, alkynyl, halogen, nitro, amino, alkylamino, etc.; and m and n represent each an integer of 1 to 4.

(57) 要約

本発明は改善された除草作用並びに植物生長調整作用を有する化合物に関し、 それは一般式〔I〕で表される。

(式中、AはN、R。で置換された炭素、BはN、又はHもしくはXで置換された炭素、ZはO、酸化されていても良いS、N、炭素、QはN、O、Sを $1\sim4$ 個合む $5\sim6$ 員の複素環を表し、Qの炭素でベンゼン環もしくはピリジン環部と結合しており、R₁ 、R₂ はH、アルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ハロアルキル、アルキル、アルキルでシーン、アルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アルキルチオ、ハロゲン、シアノ、R。はH、アルキル、ハロゲン、ニトロ、ホルミル、アシル基、又、R₂ とR₃ で環を形成していても良く、X、YはH、アルキル、シクロアルキル、アルケニル、ハロアルキル、アルキニル、ハロゲン、ニトロ、アミノ、アルキルアミノ等、m、nは $1\sim4$ の整数)

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第1頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

AM アルメニア	C2 チェッコ共和国	KP 朝鮮民主主義人民共和国	NZ ニュー·ジーランド
AT オーストリア	DE ドイツ	KR 大韓民国	PL ポーランド
AU オーストラリア	DK デンマーク	KZ カザフスタン	PT ポルトガル
BB バルバドス	EE エストニア	凵 リヒテンシュタイン	RO ルーマニア
BE ベルギー	ES スペイン	LK スリランカ	RU ロシア連邦
BF プルキナ・ファソ	PI フィンランド	LT リトアニア	SD スーダン
BG ブルガリア	FR ツランス	LU ルクセンブルグ	SE スウェーデン
BJ ペナン	GA ガボン	LV ラトツィア	SI スロヴェニア
BR ブラジル	GB イギリス	MC モナコ	SK スロヴァキア共和国
BY ベラルーシ	GE グルジア	MD モルドバ	SN セネガル
CA n+9	GN ¥=7	MG マダガスカル	TD ++- F
CF 中央アフリカ共和国	GR ギリシャ	ML マリ	TG トーコ
CG コンゴー	HU ハンガリー	MN モンゴル	TJ タジキスタン
CH スイス	IE アイルランド	MR モーリタニア	TT トリニダードトバゴ
CI コート・ジボアール	IT TPU-	MWマラウイ	UA ウクライナ
CM カメルーン	JP 白本	NE = ジェール	US 米国
CN 中国	KE 7= T	NL オランダ	UZ ウズベキスタン共和国
CS チェッコスロヴァトア	KG トルギスタン	NO / NO +-	VN 71 = F + L

1

明细 實

複素環誘導体

技術分野:

本発明は、新規な複素環誘導体、その製造方法及び該誘導体を有効成分として 含有する除草剤に関するものである。

背景技術:

農園芸作物の栽培にあたり、多大の労力を必要としてきた雑草防除に多くの除草剤が使用されるようになってきた。しかし作物に薬害を生じたり、環境に残留したり、汚染したりすることから、より低い薬量で効果が確実でしかも安全に使用できる薬剤の開発が望まれている。

本発明化合物に関連するピリミジルオキシ置換サリチル酸及びその硫黄同族体は、文献(例えば、特開昭 59-59669、特開昭 62-174059、特開 平3-232884、特開 平4-77487)に記載されているが、選択性も含めた除草剤としては満足すべきものではない。 また下記化合物が、特開 平5-202038(1993年8月10日発行)に除草作用を有することが記載されている。

$$\begin{array}{c}
N \longrightarrow r_3 \\
N \longrightarrow x_1 \\
y_3 \longrightarrow y_2 \\
y_1 \longrightarrow r_2
\end{array}$$

〔式中、 r_1 , r_2 は低級アルキル基、低級アルコキシ基等、 r_3 は低級アルキル基等、 x_1 , x_2 はOまたはS、 a_1 はCHまたはN, y_1 , y_2 及び y_3 はH等、 b_1 はCH, Nを表す。〕

発明の開示:

本発明の目的は工業的に有利に合成でき、より低い薬量で効果の確実な安全性の高い、作物との選択性の良い除草剤を提供することである。

2

本発明は、一般式〔1〕

$$X_{m} \xrightarrow{Y_{n}} X_{n} \xrightarrow{X_{n}} X_{n} \xrightarrow{X_{n}} X_{n}$$

$$X_{n} \xrightarrow{X_{n}} X_{n} \xrightarrow{X_{n}} X_{n}$$

$$(1)$$

〔式中、Aは窒素原子、もしくはR、で置換された炭素原子を表し、

Bは窒素原子、又は水素もしくはXで置換された炭素原子を表し、

Zは酸素、酸化されていても良い硫黄、置換されていても良い窒素、又は置換されていても良い炭素原子を表し、

Qは窒素、酸素もしくは硫黄を1~4個含む5~6員の複素環を表し、かつQの炭素原子でベンゼン環もしくはピリジン環部と結合しており、

 R_1 、 R_2 は各々独立して水素、 C_{1-4} アルキル、 C_{1-4} アルコキシ、 C_{1-4} ハロアルコキシ、 C_{1-4} ハロアルキル、 C_{1-4} アルキルアミノ、ジ C_{1-4} アルキルアミノ、 C_{1-4} アルキルアミノ、 C_{1-4} アルキルチオ、ハロゲン、シアノ基を表し、

 R_3 は水素、 C_{1-4} アルキル、ハロゲン、ニトロ、ホルミル、アシル基を表し、 Q_3 、 R_4 と R_5 は一緒になって環を形成していても良く、

X. Yは各々独立して水素、 C_{1-6} アルキル、 C_{3-7} シクロアルキル、 C_{2-6} アルケニル、 C_{1-6} ハロアルキル、 C_{2-6} アルキニル、ハロゲン、ニトロ、アミノ、 C_{1-6} アルキルアミノ、アシルアミノ、 C_{1-6} アルキルスルホニルアミノ、ホルミル、アシル、シアノ、カルボキシル、イミノ、ヒドロキシル、 C_{1-6} アルコキシカルボニル、 C_{1-6} アルコキシ、置換されても良いベンジルオキシ、 C_{2-6} アルケニルオキシ、 C_{1-6} ハロアルコキシ、 C_{2-6} アルキニルオキシ、置換されても良いフェノキシ、置換されても良いベンジル、アミノオキシ、 C_{1-6} アルキルスルホニル、置換されても良いフェニルチオ、 C_{2-6} アルキニルチオ、 C_{2-6} アルキニルチャキシおよびヘテロ環ーチャ基を表し、

又、2つのXもしくは2つのYで炭素環、又は複素環を形成してもよく、

 $m,\ n$ は $1\sim4$ の整数を表す。)で表される複素環誘導体もしくはその塩、これを製造する方法およびこれを含有する除草剤である。

Qの窒素、酸素もしくは硫黄を1~4個含む5~6員の複素環としては、例えば、イミダゾール、イソオキサゾール、オキサゾール、オキサジアゾール、ピロール、ピラゾール、チアゾール、チアジアゾール、テトラゾール、トリアゾール、ジチアゾール、ピリミジン、ピリジン、ピラジン、オキサジン、ピリダジン、ピロン、トリアジン、これらのヘテロ環のジヒドロ体等である。

さらに具体的にはQ-Ynは、

4

$$N = 0 \qquad N = S \qquad N =$$

又、2つの $Y_1 \sim Y_{55}$ で炭素環、又は複素環を形成してもよい。〕等である。 そして、好ましくは、 $Q-Y_n$ は、



〔式中、 は単結合または二重結合を表し、

- D₁がNの時は、D₂はNY又はOを表し、
- D」がNYの時は、D。はCYを表し、
- DiがOの時は、DzはNを表し、

Y及びnは前記と同じ意味を表す。〕である。

これらのうち、Qとしては、オキサゾール-5-イル又は2-オキサゾリン-5-イル基が特に好ましい。

5

前記 X. Y中のベンジルオキシ、フェノキシ、ベンジル、フェニル、フェニル チオ、ベンゾイル、フェニルスルホニル、ヘテロ環ーオキシ、ヘテロ環ーチオ基 を置換する基としては、 C_{1-6} アルコキシ、 C_{1-6} アルキル、ハロゲン、ニトロ 、 C_{1-6} アルキルチオ、 C_{1-6} アルキルスルホニル、 C_{1-6} ハロアルキル、シア ノ、フェニル、アミノ、 C_{1-6} アルキルアミノ、ジー C_{1-6} アルキルアミノ、カルバモイル、 C_{1-6} アルコキシカルボニル等が挙げられ、また 2 つの置換基で環を形成してもよい。

本発明の化合物は、次の方法によって製造することが出来る。 (製造法-1)

一般式〔2〕(式中、 R_1 , R_2 , Aは前記と同じ意味を表し、Lはハロゲン、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基等の脱離基を表す。)の化合物と、一般式〔3〕(式中、B, Q, X, Y, m, nは前記と同じ意味を表す。)の化合物を、有機溶媒中で塩基の存在下カップリングさせる。塩基としては、水素化ナトリウム等の水素化金属類、炭酸カリウム等の炭酸塩類、トリエチルアミン等の有機塩基類などであり、溶媒としては、DMF, DMSO, THF, DME等が挙げられる。反応混合物は反応が完了するまで、 $0 \sim 9$ 0 $\mathbb C$ 、場合によっては 1 2 0 $\mathbb C$ で撹拌される。

上記の反応における原料の o - へテロ環置換フェノール (あるいは、ヒドロキシピリジン) 誘導体 (3) は以下に述べるような方法により製造することができる。尚、特に指定をしていない場合に於いては以下の反応で用いられる溶媒としては、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハ

ロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF,DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等のニトリル類、水等が挙げられる。又、用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム等の水素化金属類、ブチルリチウム等のアルキル金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。又、用いられる酸としては塩酸、硝酸、硫酸等の鉱酸類、蟻酸、酢酸等の有機酸類、塩化アルミニウム、ボロントリフロリドジエチルエーテル等のルイス酸類などが挙げられる。又、反応温度としては、-90℃~溶媒の沸点以下の温度が挙げられる。(以下、式中X.m. Bは前記と同じ意味を表す。)

COL₁
B
OH
ethylenediamine

$$R_4$$
 R_4
 R_4

Qがイミダゾリン-2-イルの化合物 (3 a) とイミダゾール-2-イルの化合物 (3 b, c) は、J. Amer. Chem. Soc. 96巻、2463ページ (1974年) に記載の方法を応用して製造することができる。 (式中、L₁はアルコキシ、C1、1-イミダゾール基を表し、R₄はアルキル、ベンジル、p-トルエンスルホニル基 (Tos)を表す。)

7

Qがイミダゾールー 4 ーイルの化合物 [3d] は J. Amer. Chem. Soc. 82巻、3386ページ(1960年)に記載の方法を応用して製造することができる。

$$NR_4$$
 NR_4
 NR_4

あるいは、Qがイミダゾールー4ーイルの化合物は、イミン〔7〕とTosMIC(pートルエンスルホニルメチルイソシアニド)を、塩基の存在下反応させることにより製造することができる。詳細は、J. Org. Chem. 42巻、1153ページ(1977年)に記載されている。(式中、R. は前記と同じ意味を表す。)

HN NHNH₂

$$R_5 COC1$$
 $COC1$
 $COC1$

Qが 1 、 3 、 4 - トリアゾール - 2 - イルの化合物 $[3\ f]$ は、化合物 [8] を酸クロライドもしくは、酸無水物と DMF中、 $0\sim1\ 2\ 0$ \mathbb{C} で反応させることにより製造することができる。(式中 R 。はアルキル、アリール、C F 。基を表す。)

3位置換-1. 3. 4 - トリアゾール-2 - イル誘導体〔3 g〕はJ. O r g. C h e m. 4 4 巻、4 1 6 0 \sim - \circlearrowleft (1 9 7 9 \mp) の教えに従い、r > r

させて、トリアゾール〔11〕へと誘導する。L。がメトキシメトキシ、ベンジルオキシ基の場合は、〔11〕を酸で処理するか、パラジウム炭素等を触媒にした加水素化分解反応によって〔3g〕が得られる。

L2がハロゲン、ニトロの場合には、〔11〕にナトリウムアルコラートを反応させて、化合物〔12〕を合成する。〔12〕から〔3g〕への変換は、"Protective Groups in Organic Synthesis"T.W.Greene編集、JOHN WILEY & SONS, N.Y.発行、第3章87ページに記載の方法から、適切な反応を選択して行われるが、例えば、1〕LiCl等の塩をDMFやDMSO等の溶媒中で、加熱する方法。2)HBr/酢酸中加熱する方法。3)ピリジン塩酸塩中加熱する方法。4)金属触媒を用いた加水素化分解による方法。5)ボロントリハライド等のルイス酸による脱アルキル化等が挙げられる。(式中L2はメトキシメトキシ、ベンジルオキシ、ニトロ基、ハロゲンを表し、R。はアルキル、ベンジル、フェニル基を表し、R,はアルキル、ベンジル基を表す。)

$$N = 1$$
 $N = 1$
 N

Qがテトラゾール-5-イルの誘導体は、J. Amer. Chem. Soc. 80巻、3908ページ(1958年)の方法を応用して、ニトリル〔13〕にアジ化ナトリウムと塩化アンモニウムをDMF中80~140℃で1~48時間反応させることにより製造できる。

SnMe₃

$$N-N$$
 $N-N$
 $N-N$

〔3h〕はJ. Org. Chem. 56巻、2395ページ(1991年)に記載されている方法により、スズアジドと〔13〕を反応させても製造することができる。

Qがチアゾールー2ーイルの誘導体は以下のようにして合成される。チオアミド〔15〕とプロモケトン〔16〕をアルコール中25~80℃で、1~20時間反応させて〔17〕を合成する。次いで〔17〕から〔3g〕の製造法と同様の反応を行うことによって〔3i〕が製造される。(式中、R。はアルキル、アリール、CF。基を表し、R。は水素、アルキル、COOR₁₀基を表し、R₁₀はアルキル基を表し、L₂、R₇は前記と同じ意味を表す。)

Qがチアゾールー4ーイルの誘導体〔3 j〕は、〔19〕とプロモケトン〔18〕をアルコール中25~80℃で、1~20時間反応させてチアゾール環を形成した後に、〔3g〕の製造法と同様の反応を行うことにより製造される。 (式中、 R_{11} は水素、アルキル、 $COOR_{10}$ 基を表し、 R_{12} はアルキル、アリール、 R_{13} NH基を表し、 R_{13} は水素、アルキル、アリールまを表し、 R_{15} は前記と同じ意味を表す。)

Br
$$R_{14}$$
 R_{12} R_{14} R_{14} R_{14} R_{12} R_{14} R_{14}

Qがチアゾール-5-イルの誘導体〔3k〕も、前述と同様の方法によって製造することが出来る。(式中 R_{14} は水素、アルキル基を表し、 L_2 , R_7 , R_{12} は前記と同じ意味を表す。)

尚、これらのチアゾール誘導体(3i~k)の合成法は、Chem. Heterocyclic. Compounds. 34巻、パート1~3(1978~1979年)、あるいは、"Heterocyclic Compounds" R. C. Elderfield編集、WILEY. N. Y. 発行、5巻、484~722ページ(1957年)に記載されている。

Qがオキサゾールー2ーイルの誘導体〔31〕はアミド〔9〕とプロモケトン (23)を50~160℃で1~48時間反応させて〔24〕とした後に〔3g〕の製造法と同様の反応を行うことにより製造することが出来る。(式中、 R_{15} は水素、アルキル、フェニル、 CF_{5} 基を表し、 R_{16} は水素、アルキル、フェニル基を表し、 R_{16} は水素、アルキル、フェニル

[9] とビニレンカルボネートとの反応により化合物 [25] を合成し、 [26] を経て [3g] の製造法と同様の反応を行うことにより、 [3m] が得られる。 (式中、 L2 , R7 は前記と同じ意味を表す。)

$$\begin{array}{c} R_{17} \\ O \\ \downarrow L_{3} \\ L_{2} \\ \downarrow \\ L_{3} \\ \vdots \\ Halogen \\ R_{17} \\ \vdots \\ H. Me, Bt. COOR_{10} \\ R_{18} \\ \vdots \\ H. Alkyl. Ph \\ \vdots \\ HC1 \text{ or } H_{2}. Pd/C \\ \hline L_{2} = OCH_{2}OCH_{3} \\ \text{ or } OCH_{2}Ph \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_{18} \\ \downarrow \\ R_{18} \\ \downarrow \\ R_{17} \\ \downarrow \\ M \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_{18} \\ \downarrow \\ R_{17} \\ \downarrow \\ R_{18} \\ \downarrow \\ M \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_{18} \\ \downarrow \\ R_{17} \\ \downarrow \\ M \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} R_{18} \\ \downarrow \\ R_{17} \\ \downarrow \\ M \\ \end{array}$$

Qがオキサゾールー4ーイルの誘導体も〔31〕と同様の反応により得られる。 化合物〔27〕とアミド〔28〕を $50\sim160$ ℃で $1\sim48$ 時間反応させてオ キサゾール誘導体〔29〕を得た後、〔29〕より〔3g〕の製造法と同様の反 応を行うことにより〔3n〕を製造することが出来る。(式中、L。はハロゲン を表し、 R_{17} は水素、メチル、エチル基、 $COOR_{10}$ を表し、 R_{18} は水素、アル キル、フェニル基を表し、 L_2 、 R_7 , R_{10} は前記と同じ意味を表す。)

Qがオキサゾール-5-イルの誘導体〔30〕は、プロモケトン〔21〕とアミド〔28〕より得られる〔30〕を〔3g〕の製造法と同様の反応を行うことにより、製造される。(式中、 L_2 , R_7 , R_{14} , R_{18} は前記と同じ意味を表す。)

酸クロリド [31] をジアゾケトン [32] に誘導した後に、適当なルイス酸

の存在下、ニトリル類と反応させることにより、オキサゾールー 5 ーイル誘導体 $(3\ 3)$ が得られる。 $(3\ 3)$ から $(3\ p)$ への変換は $(3\ g)$ の製造法と同様 の反応を行うことにより達成される。 $(式中、R_{10}$ はアルキル、フェニル基を表し、 $(1\ p)$ し、 $(1\ p)$ に前記と同じ意味を表す。)

$$\begin{array}{c} 0 \\ \downarrow \\ L_{2} \\ \downarrow \\ L_{2} \\ \hline \\ Halogen \\ \hline \\ Alkyl. CH_{2}Ph. COOR_{2} \\ \hline \\ COOR_{2}$$

化合物〔34〕とイソニトリル類〔35〕を、ブチルリチウムや水素化ナトリウム等の塩基の存在下、 $-78\sim80$ \mathbb{C} で0. $5\sim24$ 時間反応させることにより、化合物〔36〕を得る。〔36〕を〔3g〕の製造法と同様の反応を行うことにより、〔3q〕を製造することができる。(式中、 R_{20} は水素、アルキル、ベンジル、フェニル基、 $COOR_{21}$, Tos、リン酸エステル基を表し、 R_{21} は アルキル基を表し、 L_1 , L_2 , R_7 は前記と同じ意味を表す。)

Qがオキサゾールー5ーイルの誘導体〔3 r〕は次の方法によっても製造される。即ち、アルデヒド〔3 7〕にイソニトリル〔3 8〕を炭酸カリウムや水素化ナトリウム等の塩基の存在下、 $25\sim100$ \mathbb{C} で0.5~8時間反応させることで〔3 9〕を得た後、〔3 g〕の製造法と同様の反応を行う方法である。(式中、 \mathbb{R}_{22} は水素、アルキル、ベンジル基を表し、 \mathbb{L}_{2} , \mathbb{R}_{7} は前記と同じ意味を表す。)

HN OEt

$$R_{23}$$
 R_{23}
 R_{33}

Qが縮合オキサゾールー2ーイルの誘導体〔3 s〕は化合物〔4 0〕にアミノフェノール〔4 1〕を反応させることにより、化合物〔4 2〕を経て、〔3 g〕の製造法と同様の反応を行うことにより、製造される。(式中、 R_{23} は水素、アルキル基、ハロゲンを表し、 L_{2} 、 R_{7} は前記と同じ意味を表す。)

尚、オキサゾール誘導体〔31~s〕の製造法に関する著書としては多数あるが、"Heterocyclic Compounds" 45巻、I. J. Turchi編集、JOHN WILEY, N. Y. 発行(1986年)及び、"Heterocyclic Compounds" R. C. Elderfield編集、WILEY, N. Y. 発行、5巻、298~451頁(1957年)に記載の方法、文献を参考にすることができる。

化合物 $\{43\}$ とヒドロキシルアミンをエタノール中、 $50\sim70$ \mathbb{C} で 0.5 ~ 8 時間反応させることでイソオキサゾールー 3 ーイル体 $\{3t\}$ とイソオキサゾリンー 5 ーイル体 $\{3u\}$ の混合物が得られる。 $\{3t\}$ と $\{3u\}$ はクロマトグラフィーや再結晶により、容易に分離できる。 $\{3t\}$ と $\{3u\}$ と各々DDQ等の酸化剤によって酸化することで、イソオキサゾールー 3 ーイル体 $\{3v\}$ 及び、イソオキサゾールー 5 ーイル体 $\{3w\}$ を製造することが出来る。 (式中、 $\{3u\}$ に、 $\{3u\}$ と同じ意味を表す。)

Qがイソオキサゾールー4ーイルの誘導体〔3 x〕は、化合物〔4 4〕をホルミル化して〔4 5〕とした後に、ヒドロキシルアミンによって環化させ、最後にフェノールの保護基を外すことにより製造される。この反応の参考文献としては、薬学雑誌、79巻、623頁(1959年)が挙げられる。(式中、R24は水素、アルキル、フェニル基を表す。)

$$\begin{array}{c}
\text{CHO} \\
\text{Xm}
\end{array} \qquad \begin{array}{c}
\text{HONH}_2 \\
\text{Xm}
\end{array} \qquad \begin{array}{c}
\text{OH} \\
\text{Xm}
\end{array}$$

あるいは、ベンソフラン〔47〕とヒドロキシルアミンとをアルコール中、2 $5\sim80$ °Cで $0.5\sim8$ 時間反応させることで〔3 y〕を製造することが出来る。

 れる。(式中、 R_{25} は水素、アルキル、ベンジル、アリール、ハロアルキル、アルコキシアルキル、アルキルチオアルキルを表し、 L_1 , L_2 , R_7 は前記と同じ意味を表す。)

化合物 [50] と酸クロリドもしくは、酸無水物との反応を行い、[51] を得た後に、[3g] の製造法と同様の反応を行うことにより、[3a] が製造される。(式中、[3a] R₁ は前記と同じ意味を表す。)

$$\begin{array}{c}
 & R_{6} \\
 & N - N \\
 & N$$

ベンゾフラン [47] とヒドラジン類を25~80℃で0.5~8時間反応させることで、ピラゾール-4-イルの誘導体 [3b'] を製造することが出来る。

(式中、R。は前記と同じ意味を表す。)

ピロールー3ーイルの誘導体〔3 c '〕はケトン〔5 2〕をオキシム〔5 3〕とした後に、アセチレン化合物との反応で環化させて、ピロール環を形成して〔5 4〕とした後に〔3 g 〕の製造法と同様の反応を行うことにより、製造される。(式中 R_{26} . R_{27} はCN. $COOR_{10}$ 、フェニル基を表し、 L_2 , R_{10} は前記と同じ意味を表す。)

ケトン〔55〕を、グリオキシル酸とヒドラジンと反応させることにより、3 -ピリダジノン-6-イルの誘導体〔3 d′〕を製造することができる。

又、次の方法によっても一般式 [1] で表される化合物は製造することが出来る。

(製造法-2)

上述の、化合物 [3] の合成法に準じた方法で製造することが出来る。即ち、一般式 [56] で示される化合物と、上記 [3] の製造法で示された、適当な縮合剤を反応させることにより [1] を製造する方法である。

但し、置換ピリミジンを含有する事で問題がある場合は、この方法は用いられない。 (式中、 R_1 , R_2 , A, B, Q, X, Y, Z, m, n は前記の意味を表し、R は

に示した基を表す。L₁, L₃, R₁₀, R₁₁, R₁₄, R₁₇, R₂₄ は前記と同じ意味を表す。) a) テトラゾール [la] の製造法

b) ピロール [1b], [1c], [1d] の製造法

$$R_{2} = \begin{cases} X_{1} & X_{2} & X_{2} & X_{3} & X_{4} & X_$$

一般式 [58]、あるいは [59] で示される化合物とTosMIC等のイソ

シアニド類を適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、室温~溶媒の沸点未満の温度で1~24時間反応させることにより製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF、DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル、水等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。

c) イミダゾール〔le〕の製造法

$$R_{29} = N$$

$$R_{29} - N$$

$$R_{29} - N$$

$$R_{2} = N$$

$$R_{3} = N$$

$$R_{4} = N$$

$$R_{2} = N$$

$$R_{2} = N$$

$$R_{3} = N$$

$$R_{4} = N$$

$$R_{4} = N$$

$$R_{4} = N$$

$$R_{5} = N$$

$$R$$

文献公知の方法に従い、一般式〔60〕で示される化合物とTosMICを適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、室温~溶媒の沸点未満の温度で1~24時間反応させることにより製造される。

この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソ プロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジ クロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、T HF等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル 等のエステル類、DMF、DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル、水等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。

d) ピラゾロン〔1 f] の製造法

OHC
$$COOR_{10}$$
 R_6
 $N-NH$
 $N-NH$

一般式〔61〕で示される化合物とヒドラジン類を適当な塩基の存在下、若しくは非存在下、適当な溶媒中、室温~溶媒の沸点未満の温度で1~24時間反応させることにより製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF, DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル、水等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムピストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、Ra, Rioは前記と同じ意味を表す。)

2 8

e) チアゾール [lg] の製造法

一般式 [62]で示される化合物とプロモケトン [16]を適当な塩基の存在下、若しくは非存在下、適当な溶媒中、室温~溶媒の沸点未満の温度で1~24時間反応させることにより製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF, DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、R。には前記と同じ意味を表す。)

f)オキサゾール〔1 h〕の製造法

一般式〔63〕で示されるアルデヒドとイソニトリル〔38〕をアルデヒドに対して2等量以上の適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、室温~溶媒の沸点未満の温度で1~24時間反応させることにより製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、DMF,DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、R22は前記と同じ意味を表す。)

g) オキサゾール〔1 i 〕の製造法

一般式〔64〕で示されるアシルイミダゾールとイソニトリル類を適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、-78~80℃の温度で1~24時間反応させることにより〔1i〕が製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、DMF、DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、R₂のは前記と同じ意味を表す。)

h) オキサゾリン〔1 j] の製造法

CHO

$$R_1$$
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_2
 R_3
 R_4
 R_4

一般式〔63〕で示されるアルデヒドとイソニトリル〔38〕をアルデヒドに対してほぼ等量の適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、0℃~室温の温度で1~2時間反応させることにより〔1〕が製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、DMF、DMS O等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムピストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、R₂2は前記と同じ意味を表す。)

i)オキサジアゾール〔1k〕の製造法

一般式〔64〕で示されるアシルイミダゾールとアミドキシム〔48〕を適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、-15~140℃の温度で1~24時間反応させることにより〔1k〕が製造される。この反応に用いられる溶媒としては、例えば、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、DMF、DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド等のリチウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド等のリチウム

アミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、 R₂₅は前記と同じ意味を表す。)

(製造方法-3)

一般式〔1′〕で示される化合物を、文献公知の方法に従い、適当な塩基、もしくは酸の存在下、無溶媒又は適当な溶媒中、-78 \mathbb{C} \sim 溶媒の沸点未満の温度で、適当な試剤(例えば、ヨウ化メチル等のアルキル化剤、アセチルクロリドのようなアシル化剤、メタンスルホニルクロリドのようなスルホニル化剤等)と、 $1\sim24$ 時間反応させ、ヘテロ環 \mathbb{Q}' 上の置換基 \mathbb{Y}' \mathbb{n}' もしくはベンゼン環(ピリジン環)上の置換基 \mathbb{X}' \mathbb{m}' を誘導化して〔1〕を合成する。(但し、式中、 \mathbb{R}_1 , \mathbb{R}_2 , \mathbb{A} , \mathbb{B} , \mathbb{Q} , \mathbb{X} , \mathbb{Y} , \mathbb{Z} , \mathbb{m} , \mathbb{n} は行記と同じ意味を表し、 \mathbb{Q}' , \mathbb{X}' , \mathbb{Y}' , \mathbb{m}' , \mathbb{n}' はそれぞれ \mathbb{Q} , \mathbb{X} , \mathbb{Y} , \mathbb{m} , \mathbb{n} と同意味を示す。)a)オキサゾリン

Tos N R_{2z} $R_{3o}Z_{2}$ R_{2z} R_{2z}

一般式〔1 j〕の化合物と〔6 5〕を適当な塩基の存在下、適当な溶媒中、一 15~25℃の温度で1~24時間反応させることにより〔11〕が製造される。 この反応に用いられる溶媒としては、例えば、メタノール、エタノール、イソプロパノール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、TH F等のエーテル類、アセトン、MEK等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF、DMSO等の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル、水等が挙げられる。又、この反応に用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム、水素化カリウム等の水素化金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リチウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、DBU等の有機塩基類等が挙げられる。(式中、乙2は酸素、硫黄を表し、R30はアルキル、アリールを表し、R22は前記と同じ意味を表す。)

(製造方法-4)

一般式〔2〕(式中、R₁ 、R₂ 、A、Lは前記と同じ意味を表す。)の化合物と、一般式〔66〕(式中、B、Q、X、Y、m、nは前記と同じ意味を表す。)の化合物を、有機溶媒中で塩基の存在下カップリングさせる。塩基としては、水素化ナトリウム等の水素化金属類、炭酸カリウム等の炭酸塩類、トリエチルアミン等の有機塩基類であり、溶媒としては、DMF、DMSO、THF、DME等が挙げられる。反応混合物は反応が完了するまで、 $0 \sim 90 \, \mathbb{C}$ 、場合によっては $120 \, \mathbb{C}$ で撹拌される。

上記の反応における原料の o ーへテロ環置換チオール (あるいは、メルカプトピリジン) 誘導体 [66] は以下に述べるような方法により製造することができる。尚、特に指定をしていない場合に於いては以下の反応で用いられる溶媒としては、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール等のアルコール類、ベンゼン、トルエン等の芳香族炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム等のハロ

ゲン化炭化水素類、ジエチルエーテル、THF等のエーテル類、アセトン、ME K等のケトン類、酢酸メチル、酢酸エチル等のエステル類、DMF、DMSO等 の非プロトン性極性溶媒、アセトニトリル等のニトリル類、、水等が挙げられる 。又、用いられる塩基としては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩類、 水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化金属類、ナトリウムメチラート、 ナトリウムエチラート等の金属アルコラート類、水素化ナトリウム等の水素化金 属類、ブチルリチウム等のアルキル金属類、リチウムジイソプロピルアミド、リ チウムビストリメチルシリルアミド等のリチウムアミド類、トリエチルアミン、 DBU等の有機塩基類等が挙げられる。又、用いられる酸としては塩酸、硝酸、 硫酸等の鉱酸類、蟻酸、酢酸等の有機酸類、塩化アルミニウム、ボロントリフロ リドジエチルエーエル等のルイス酸類が挙げられる。又、反応温度としては、一 90℃~250℃の温度が挙げられる。(以下、式中Q、X、Y、m、n、Bは 前記と同じ意味を表す。)

上述の、化合物〔3〕の合成法に準じた方法で製造する事の出来る、一般式 〔68〕の化合物に硫化ナトリウムやチオウレア等を反応させて、化合物〔66〕 を製造することが出来る。この反応の参考文献としては、Chemistry Letters, 1307ページ(1985年)が挙げられる。

あるいは、〔66〕は、前述の化合物〔3〕を〔69〕に誘導した後、J. Org. Chem. 31巻、3980ページ(1966年)に記載された、ニューマン転位反応により〔70〕として、これを加水分解する事によっても製造することが出来る。

又、アニリン誘導体 [71] をOrganic Syntheses Collect., 3巻、809ページに記載の方法を応用しても、 [66] を製造することが出来る。 (式中、L. はハロゲン、好ましくはフッ素を表す。) (製造法-5)

一般式〔72〕(式中、 R_1 , R_2 , A, Zは一前記と同じ意味を表す。)の化合物と、一般式〔68〕(式中、B, Q, X, Y, m, n, L, は前記と同じ意味を表す。)の化合物を、有機溶媒中で塩基の存在下カップリングさせる。塩基としては、水素化ナトリウム等の水素化金属類、炭酸カリウム等の炭酸塩類、トリエチルアミン等の有機塩基類であり、溶媒としては、DMF, DMSO, THF, DME等が挙げられる。反応混合物は反応が完了するまで、 $0 \sim 90 \, \mathbb{C}$ 、場合によっては $120 \, \mathbb{C}$ で撹拌される。

一般式〔1〕で表される化合物の塩としては、環境容認性の塩、例えば、塩酸塩、臭化水素塩等の無機酸塩類、酢酸塩、蓚酸塩、蟻酸塩等の有機酸塩類等、及びアルカリ金属、アルカリ土類金属、アンモニウム塩等が挙げられる。これらの塩は慣用の方法で製造し得る。

本発明化合物の構造は、IR, NMR, MS等から決定した。 発明を実施するための最良の形態:

次に実施例を挙げ本発明化合物を更に詳細に説明する。

実施例 1

1-メチル-4-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) ピラゾール(化合物番号14-13)の合成

実施例 2

3-シアノ-4-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) ピロール (化合物番号1.7-2) の合成

2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)桂皮ニトリル1.1 gとTosMICO.76gのTHF10ml溶液を、窒素気流中、撹拌下、6 0%NaHO.18gのTHF10ml懸濁液に商下した。室温で1時間撹拌した後、氷水に注入し、次いで酢酸エチルを加え抽出した。有機層を水洗、次いで無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマト(シリカゲル;溶出溶媒:ヘキサン-アセトン=8-2)で精製し、目的物 0.32gを得た。

実施例 3

WO 94/17059

4-メチル-5-(2-クロル-6-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン -2-イルオキシ)フェニル)オキサゾール(化合物番号13-80)の合成

2-(4-メチルオキサゾール-5-イル)-3-クロロフェノール0.25 g、2-メタンスルホニル-4.6-ジメトキシピリミジン0.19gと炭酸カリウム0.42gのDMF5ml溶液を50℃で14時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、次いで酢酸エチルを加え抽出した。有機層を水洗、次いで無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、溶媒を減圧下留去し、目的物0.34gを得た。

実施例 4

1-ベンジル-5- (4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル) イミダソール (化合物番号2-13) の合成

2-(1-ベンジルイミダゾール-5-イル)フェノール2.5g、2-メタンスルホニル-4.6-ジメトキシピリミジン2.2gと炭酸カリウム2.76gのDMF20m1溶液を50℃で14時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、次いで酢酸エチルを加え抽出した。有機層を水洗、次いで無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、溶媒を減圧下留去し、得られた残留物をカラムクロマト(シリカゲル;溶出溶媒:塩化メチレン-アセトン=85-15)で精製し、目的物2.75gを得た。

実施例 5

2-メチル-5-(2-フルオロ-6-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)オキサゾール(化合物番号13-102)の合成

2-(2-メチルオキサゾール-5-イル)-3-フルオロフェノール0.1 2g、2-メタンスルホニル-4.6-ジメトキシピリミジン0.12gと炭酸カリウム0.18gのDMF4m1溶液を50℃で14時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、次いで酢酸エチルを加え抽出した。有機層を水洗、次いで無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、溶媒を減圧下留去し、得られた残査を石油エーテルで処理し、目的物0.1gを得た。

実施例 6

3-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)-2-イソオキサゾリン(化合物番号4-12)の合成

$$0 + MeSO_2 \longrightarrow 0$$

2-(2-イソオキサゾリン-5-イル)フェノール0.6gと4.6-ジメトキシ-2-メタンスルホニルピリミジン0.78gをDMFに溶解し、撹拌下、室温にて60%NaH0.16gを加え、30~40℃で2.5時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、濾別した。得られた結晶を酢酸エチルに溶解し、有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた結晶をn-ヘキサンで洗浄し、目的物1gを得た。

実施例 7

5 - (2 - (4 . 6 - ジメトキシピリミジン - 2 - イルオキシ)フェニル)イ ソオキサゾール(化合物番号 5 - 1 2)の合成

60%NaH0.11gをDMFに懸濁させ、撹拌下、5℃にて2-(イソオキサゾール-5-イル)フェノール0.4gのDMF溶液を満下した。30~40℃で30分間撹拌し、次いで、4.6-ジメトキシ-2-メタンスルホニルピリミジン0.53gを加え、室温で5時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムク

ロマトにて精製し、目的物 0.3gを得た。

実施例 8

1-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イル)-2-(2-(4,6-ジ メトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)ベンズイミダゾール(化合物番号1-12)の合成

60%NaH0.21gをDMFに懸濁させ、撹拌下、室温にて2-(ベンズィミダゾール-2-イル)フェノール1gのDMF溶液を滴下した。30~40℃で30分間撹拌し、次いで、4.6-ジメトキシ-2-メタンスルホニルピリミジン1.01gを加え、40℃で4時間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物0.1gを得た。

実施例 9

5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-フェノキシ)フェニルオキサゾール (化合物番号20-22)の合成

2-(オキサゾール-5-イル)-3-フェノキシフェノール<math>0.43gと炭酸カリウム0.47gをDMFに懸濁させ、30~40で30分間撹拌した後、4,6-ジメトキシー2-メタンスルホニルピリミジン0.36gを加え、50

℃で一晩撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。 有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒 を減圧下留去して、目的物 0.39 gを得た。

実施例 10

4-(p-トルエンスルホニル)-5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-フェノキシフェニル)-2-オキサゾリン(化合物番号27-20)の合成

2-(4.6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-フェノキシベンズアルデヒド0.47gとTosMIC0.26gをメタノールに懸濁させ、撹拌下、0℃にて炭酸カリウム0.18gを加え、同温度で15分撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、濾別した。得られた結晶を酢酸エチルに溶解し、有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をベンゼン、石油エーテルの混合溶媒で再結晶させ、目的物0.5gを得た。

実施例 11

4 - カルボキシル - 5 - (2 - (4, 6 - ジメトキシピリミジン - 2 - イルオキシ) フェニル) オキサゾール (化合物番号 13 - 9) の合成

4-エトキシカルポニルー5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-

イルオキシ)フェニル)オキサゾール0.69gをTHFに溶解し、撹拌下、-15℃にて10%NaOH水溶液を滴下し、40℃で2時間撹拌した。反応終了後、反応液に3N-HC1水溶液を加え、酸性にした後、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をエーテルで洗浄し、目的物0.4gを得た。実施例 12

4-エトキシカルボニル-5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルチオ)フェニル)オキサゾール(化合物番号13-160)の合成

(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルチオ)安息香酸2gをTH Fに溶解し、撹拌下、室温にてN,N'-カルボニルジイミダゾール1.22g を加え、 $40\sim50$ ℃で50 分撹拌した。この反応液を、イソシアノ酢酸エチル 1.55 gのTHF溶液に、撹拌下、-15 ℃にてDBU2gを滴下した直後、-5 ℃にて滴下し、室温で二日間撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、30 分撹拌した後、エーテルと酢酸エチルの混合溶媒で抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物1.36 gを得た。 実施例 13

5-(2-アミノ-6-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) オキサゾール (化合物番号13-118) の合成

鉄粉 0. 2 4 gを 6 0 %酢酸水 3. 2 m 1 に懸濁させ、撹拌下、5 0 ℃にて 5 ー (2 ー (4, 6 ー ジメトキシピリミジンー 2 ー イルオキシ) ー 6 ー ニトロフェニル) オキサゾール 0. 6 gのME K 溶液を滴下し、6 0 ~ 7 0 ℃で 2 時間撹拌した。反応終了後、反応液に酢酸エチルを加え、濾過した。濾液を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物 0. 4 5 gを得た。

実施例 14

4-メチルチオー5-(2-(4.6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-フルオロフェニル)-2-オキサゾリン(化合物番号27-14)の合成

4-(p-トルエンスルホニル)-5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-フルオロフェニル)-2-オキサゾリン0.57gのDMF溶液に、撹拌下、室温にて、15%メチルメルカプタンナトリウム水溶液1.4gを滴下し、同温度で20分撹拌した。反応終了後、反応液に氷水を加え、エーテルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物0.19gを得た。

実施例 15

2-メチル-4-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) チアゾール (化合物番号21-5) の合成

$$\begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{N} \\ \text{OH} \\ \text{OMe} \end{array} + \begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{NOMe} \\ \text{OMe} \\ \end{array} \begin{array}{c} \text{Me} \\ \text{NOMe} \\ \text{OMe} \\ \end{array}$$

60%NaH0.09gをDMFに懸濁させ、撹拌下、室温にて、2-(2-メチルチアゾール-4-イル)フェノール0.4gのDMF溶液を滴下した。30~40℃で30分間撹拌し、次いで、4.6-ジメトキシー2-メタンスルホニルピリミジン0.44gを加え、50℃で一晩撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物0.34gを得た。

実施例 16

2-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル) ベンズオキサゾール (化合物番号11-4)の合成

60% NaH0.15gをDMFに懸濁させ、撹拌下、室温にて<math>2-(ベンズオキサゾール-2-(イル)) フェノール0.7goDMF溶液を簡下した。30~40 \mathbb{C} で30 分間撹拌し、次いで、4.6- \mathbb{S} \mathbb{C} $\mathbb{C$

に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物 0.62gを得た。

実施例 17

2-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)ベンズチアゾール (化合物番号22-4)の合成

60%NaH0.2gをDMFに懸濁させ、撹拌下、室温にて、2-(ベンズチアゾール-2-イル)フェノール1.0gのDMF溶液を滴下した。30~40 $^{\circ}$ で30分間撹拌し、次いで、4,6-ジメトキシー2-メタンスルホニルピリミジン0.96gを加え、60%で5時間、さらに室温で一晩撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、ジエチルエーテルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマトにて精製し、目的物1.2gを得た。

実施例 18

5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-(4,6-ジメトキシトリアジン-2-イルオキシ)フェニル)オキサゾール(化合物番号10-12)の合成

炭酸カリウム 0. 14gと5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-ヒドロキシフェニル)オキサゾール 0. 15gのDMF溶液に、2-クロロ-4,6-ジメトキシトリアジン 0.13gのDMF溶液を一気に加えた。反応液を室温で一晩、撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去して、目的物 0.22gを得た。

実施例 19

5-(2-(4.6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-(N-ジノロヘキシルカルバモイルオキシ) フェニル) オキサゾール (化合物番号<math>1.3-1.3.2) の合成

5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)-6-ヒドロキシフェニル)オキサゾール<math>0.15gの塩化メチレン溶液にトリエチルアミン0.07gを加えた。反応液を室温で撹拌して、15分後にシクロヘキシルイソ

シアネート 0. 0 8 gを加えた。さらに、1. 5 時間撹拌後、反応液に水を加え、 酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシ ウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去して、得られた油状物を n ーヘキサンとジ エチルエーテルの混合溶媒より再結晶して、目的物 0. 1 7 gを得た。

実施例 20

2-(3-メチル-1, 2, 4-オキサジアゾール-5-イル)-3-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)ピリジン(化合物番号26-14)の合成

上記ヒドロキシピリジン1gと炭酸カリウム1.55gのDMF溶液に、4.6-ジメトキシー2-メタンスルホニルピリミジン1.23gを加え、50℃で2日間撹拌した。反応溶液に水を加え、析出した結晶をろ過した。結晶を酢酸エチルに溶かして、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去して、目的物1.2gを得た。

実施例 21

5-(2-クロロー6-(4-トリフロロメチル-5,6-ジヒドロフロ〔2,3d〕ピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)オキサゾール(化合物番号13-89)の合成

$$C1 \longrightarrow OH + MeSO_2 \longrightarrow N \longrightarrow CF_3 \longrightarrow C1 \longrightarrow O \longrightarrow N \longrightarrow CF_3$$

2-(オキサゾール-5-イル)-3-クロロフェノール0.2gと炭酸カリウム0.41gをDMFに懸濁させ、30~40℃で30分間撹拌した後、2-メタンスルホニル-4-トリフロロメチル-5,6-ジヒドロフロ〔2,3d〕ピリミジン0.29gを加え、50℃で一晩撹拌した。反応終了後、反応液を氷水に注入し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水及び飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した後、溶媒を減圧下留去して、目的物0.29gを得た。

実施例 22

5-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) オ キサゾール (化合物番号13-1) の合成

2-(2-ホルミルフェノキシ)-4,6-ジメトキシピリミジン0.52gとp-トルエンスルホニルメチルイソシアニド0.49g及び0.69gの炭酸カリウムを10mlのメタノール中15分間撹拌還流した。反応液に氷を加え、析出した固体をろ過した。固体を酢酸エチルに溶解し無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去して、目的物0.54gを得た。

実施例 23

5-(2-(4.6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)テトラゾール(化合物番号18-1)の合成

2-(テトラゾール-5-イル) フェノール 1.62g の DMF 溶液を、0.88g の 60% NaHの DMF 懸濁液中に加えた。60% で 40% に 2.4g の 4,6-ジメトキシー <math>2-メ タンスルホニルピリミジンを加え、さらに 1 時間 反応させた。反応液を氷にあけて、酢酸エチルで抽出した。有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下で留去して、目的物 2.5g を得た。

実施例 24

2-メチル-5-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) テトラゾール (化合物番号19-2) の合成

5-(2-(4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ)フェニル)テトラゾール1.0gをDMF15mlに溶解した。60%NaH0.15gを加え、5分後にヨウ化メチル1.08gを加えた。室温で3時間反応させた後、反応液に水を加えた。酢酸エチルで抽出して、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒を留去して、得られた固体をヘキサン/エーテルより再結晶して、目的物0.32gを得た。

実施例 25

4-(2-(4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルオキシ) フェニル) イミダゾール (化合物番号2-1) の合成

1ーベンジルー5ー(4,6ージメトキシピリミジンー2ーイルオキシ)フェニル)イミダゾール2gをエタノール20mlに溶解し、パラジウム黒0.5g及び1,4ーシクロヘキサジエン4.1gを加え、窒素雰囲気下、10時間加熱還流した。反応終了後、不溶物を濾別し、溶媒を減圧下留去した。得られた残査をカラムクロマト(シリカゲル;溶出溶媒:塩化メチレンーアセトン=9:1)で精製し、目的物0.8gを得た。

実施例 26

2 H - 6 - (2 - (4, 6 - ジメトキシピリミジン-2 - イルオキシ) フェニル) ピリダジン-3 - オン(化合物番号26-24) の合成

2-(2H-ピリダジン-3-オン-6-イル) フェノール0.5 gのDMF 溶液 20m1 に、60%NaH0.11 gを加え、50%で30分間、撹拌した。 次いで、2-メタンスルホニル-4.6-ジメトキシピリミジン1.16 gを加え、室温で14時間撹拌した後、60%で5時間撹拌した。反応終了後、溶媒を 減圧下留去し、得られた残査を酢酸エチルー水に溶解し、有機層を水洗、次いで

無水硫酸マグネシウムで乾燥した。濾過後、溶媒を減圧下留去し、得られた残査 をカラムクロマト(シリカゲル;溶出溶媒:塩化メチレン-アセトン=9:1) で精製し、目的物 0.3 gを得た。

上記実施例を含め、本発明化合物の代表例を以下表1~表30に示す。

No.	Xn**	R ₁	R ₂	R _s	Yı	Ys	Y ₂	A	Z	物性値
1-1	H	OMe	OMe	H	Н	н	H	CR ₃	0	
1-2	6-F	OMe	OMe	H	H	Н	H	CR ₃	0	
1-3	6-01	OMe	OMe	H	H	Н	H	CR ₃	0	
1-4	H	OMe	OMe	H	Me	H	H	CR ₃	0	1.558
1-5	6-C1	OMe	OMe	Н.	Me	Н	H	CR ₃	0	
1-6	H	OMe	OMe	H	Н	Me	H	CR3	0	
1-7	6-C1	OMe	OMe	H	Н	Me	H	CR3	0	
1-8	H	OMe	OMe	H	CH₂COOH	H	H	CR ₃	0	
1-9	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ COOH	Н	H	CR ₃	0	
1-10	H	OMe	OMe	H	CH ₂ COOMe	H	H	CR ₃	0	
1-11	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ COOMe	Н	H	CR ₃	0	
1-12	H	OMe	OMe	H	Py*	-(CH) ₄ -		CR ₃	0 .	158-160

物性値は融点 (**-**)、もしくは25℃での屈折率 (*. ***)。

- * Pyは4.6-ジメトキシ-2-ピリミジルを表す。
- ** HはすべてHであることを表す。指定してある場合は、その他の原子はH であることを表す。(以下第2表以降においても同じ。)

No.	Xn	R ₁	R ₂	Rs	Y 4	Y 5	Ye	A	Z	物性値
2-1 .	Н	OMe	OMe	H	H	Н	H	CR ₃	0	180-181
2-2	6-F	OMe	OMe	H	H	Н	Н	CR3	0	
2-3	6-C1	OMe	OMe	H	H	Н	Н	CR ₃	0	
2-4	Н	OMe	OMe	H	Me	Н	H	CR ₃	0	
2-5	6-C1	OMe	OMe	H	Me	H	Н	CR ₃	0	
2-6	Н	OMe	OMe	H	H	Мe	H	CR3	0	
2-7	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph	H	H	CR ₃	0	
2-8	H	OMe	OMe	H	H	Ph	H	CR ₃	0	
2-9	6-C1	OMe	OMe	H	CH2COOH	H	H	CR ₃	0	
2-10	H	OMe	OMe	H	CH ₂ COOH	H	H	CR ₃	0	
2-11	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ COOMe	H	H.	CR ₃	0	
2-12	H	OM e	OMe	H	CH ₂ COOMe	H	H	CR ₃	0	
2-13	H	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph	H	H	CR ₃	0	1. 599
2-14	H	OMe	OMe	H	Tos	H	Н	CR ₃	0	
2-15	H	OMe	OMe	H	Ac	Н	H	CR ₃	0	

	No.	Хn	R ₁	R ₂	Rs	Y 7	Yв	Yg	A	Z	物性値
	3-1	H	OMe	OMe	H	Me	H	Н	CR ₃	0	
	3-2	6-C1	OMe	OMe	H	Me	н .	H	CR ₃	0	
	3-3	6-F	OMe	OMe	H	Ме	H	H	CR ₃	0	
	3-4	H	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph-C1-4	Н	H	CR ₃	0	
	3-5	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph-Cl-4	H	H	CRa	0	
	3-6	6-F	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph-Cl-4	H	H	CR ₃	0	
	3-7	H	OMe	OMe	H	CH₂COOH	H	H	CR _a	0	
	3-8	13-6	OMe	OMe	H	CH₂COOH	H	H	CR ₃	0	
	3-9	6-F	OMe	OMe	H	CH2COOH	H	H	CR ₃	0	
	3-10	H	OMe	OMe	H	CH₂COOMe	H	H	CR ₃	0	
	3-11	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ COOMe	H	H	CR ₃	.0	
	3-12	6-F	OMe	OMe	H	CH₂COOMe	H	H	CR ₃	0	
	3-13	H	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph	Н	H	CR ₃	0	
	3-14	6-C1	OMe	OMe	H	CH ₂ Ph	H	H	CR ₃	0	
_	3-15	6-F	OMe	OMe	Н	CH ₂ Ph	H	Н	CR ₃	0	·

No.	Xn	R ₁	R 2	R ₃	Yıo	A	Z	物性値
4-1	6-Br	OMe	OMe	H	Н	CR₃	0	
4-2	6-C1	OMe	OMe	H	H	CR₃	0	
4-3	6-F	OMe	OMe	H	Н	CR₃	0	
4-4	6-I	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	
4-5	6-0Ph	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	
4-6	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		H	CR ₃	0	
4-7	H	OMe	CF ₃	H	H	CR ₃	0	
4-8	H	OMe	Me	H	H	CR ₃	0 .	
4-9	H.	Me	Me	H	H	CR ₃	0	
4-10	H	OMe	NHMe	H	H	CR3	0	
4-11	H	OMe	NMe ₂	H	Н	CR ₃	0	
4-12	H	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	115-117
4-13	H	OMe	OPr-i	H	H .	C _R ₃	0	
4-14	H	OMe	SMe	H	H	CR ₃	0	
4-15	H	Me	SMe	H	H	CR ₃	0	
4-16	H	OMe _.	OMe	H	Me	CR ₃	0	
4-17	6-C1	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	
4-18	6-F	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	·
4-19	6-OPh	OMe	OMe	H	· Me	CR ₃	0	
4-20	H	OMe	OMe	H	Ph	CR3	0	•
4-21	6-C1	OMe	OMe	H	Ph	CR3	0	
4-22	6-F	OMe	OMe	H	Ph	CR ₃	0	
4-23	H	OMe	OMe	H	COOH	CR ₃	0	
4-24	Н	OMe	OMe	H	COOMe	CR ₃	0	
4-25	6-C1	OMe	OMe	H	COOMe	CR ₃	0	
4-26	6-F	OMe	OMe	H	COOMe	CR ₃	0	

第 5 表

	No.	Xn	R ₁	R ₂	R ₃	Y ₁₁	Y 1 2	A	Z	物性値
٠	5-1	6-Br	OMe	OMe	H	Н	H	CRs	0	
	5-2	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
	5-3	6-F	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
	5-4	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		СООН	Н .	CR ₃	0	
	5-5	H	OMe ·	-OCH 2 CH 2 -		COOMe	H	CR ₃	0	
	5-6	H .	OMe	-OCH2CH2-		H	H	CR ₃	0	
	5-7	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		Me	H	CR ₃	0	,
	5-8	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		Ph	H	CR ₃	0	
	5-9	H	OMe	OMe	Н	COOH	Н	CR3	0	
	5-10	H	OMe	OMe	H	COOMe	Н	CRs	0	
	5-11	H	OMe	OMe	H	H	H	CRs	0	
	5-12	H	OMe	OMe	H	H	Н	CR ₃	0	Gum
	5-13	H	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
	5-14	H	OMe	OMe	H	Me	Н	CR ₃	0	
	5-15	H	OMe	OMe	H	Ph	Н	CR ₃	0	
	5-16	6-1	OMe	OMe	H	H	Н	CR ₃	0	
	5-17	6-OMe	OMe	OMe	H	H	Н	CR ₃	0	

No.	Xn	R ₁	R ₂	Rs	Y 1 3	Y 1 4	A	Z	物性値
6-1	Н .	OMe	OMe	H	Н	СООН	CR ₃	0	
6-2	H	O Me	OMe	H	H	COOMe	CR ₃	0	-
6-3	H	OMe	OMe	H	H	H	CR3	0	Gum
6-4	H	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
6-5	H	OMe	OMe	H	H	Ph	CR3	0	
6-6	6-F	CF ₃	-OCH2CH2-	•	H	H	CR3	0	
6-7	6-C1	CF ₃	-OCH 2 CH 2 -	-	H	H	CR ₃	0	
6-8	6-Br	CF ₃	-OCH 2 CH 2 -	•	H	H	CR ₃	0	
6-9	1-6	CF ₃	-OCH2CH2-	•	H	H	CR3	0	
6-10	6-F	OMe	OMe	H	H	H	CR3	0	
6-11	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	CR3	0	
6-12	6-Br	0Me	OMe	H	H	H	CR _a	0	
6-13	6-I	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
6-14	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		H	СООН	CR ₃	0	
6-15	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		H	COOMe	CR ₃	0	
6-16	H	OMe	-OCH2CH2-		H	H	CR ₃	. 0	
6-17	H	CF ₃	-OCH2CH2-		H	H	CR ₃	0	
6-18	Н	OMe	-OCH2CH2-		H	Me	CR ₃	0	
6-19	H	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
6-20	Н	OMe	-OCH2CH2-		H	Ph	CR ₃	0	

No.	Χn	$\mathbf{R}_{\mathbf{I}}$	R ₂	R ₃	Y 1 5	Y 1 6	A	Z	物性値
7-1	6-C1	CF ₃	-OCH2CH2	-	Н	Н	CR ₃	0	
7-2	6-C1	O Me	-OCH2CH2	-	H	Me	CR ₃	0	
7-3	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
7-4	6-C1	OMe	OMe .	H	H	Мe	CR ₃	0	
7-5 .	6-F	CF ₃	-OCH 2 CH 2	-	H	H	CR3	0	
7-6	6-F	OMe	-OCH2CH2	-	H .	Me	CR3	0	
7-7	6-F	OMe	-OCH 2 CH 2	-	H	Ph	CR3	0	
7-8	6-F	OM e	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
7-9	6-F	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
7-10	H	CF 3	-OCH2CH2	-	H	H	CR ₃	0	
7-11	H	OMe	-OCH2CH2	-	H	Me	CRs	0	
7-12	Н	OMe	-OCH 2 CH 2	-	H	Ph	CR ₃	0	
7-13	H	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	
7-14	Н	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
7-15	Н	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	

第 8 表

$$Y_{17} \longrightarrow N$$

$$N \longrightarrow 0$$

$$S_{1} \longrightarrow Z \longrightarrow N \longrightarrow A$$

$$X_{11} \longrightarrow Z \longrightarrow N \longrightarrow A$$

$$R_{2}$$

No.	Xn	R ₁	R ₂	R ₃	Y 1 7	A	2	物性値
8-1	H	OMe	OMe ·	H	Н	CR3	0	
8-2	6-F	OMe	OMe	. H	H	CR ₃	0	
8-3	6-C1	OMe	0Me	H	H	CR ₃	0	
8-4	H	OMe	OMe .	H	H	CR3	S	
8-5	6-C1	OMe	OMe	H	H	CR₃	S	
8-6	H	OMe	OMe	H	Me	CR3	0	116-120
8-7	6-C1	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	S	
8-8	6-F	OMe	OMe	H	Me	CR3	0	
8-9	6-OMe	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	
8-10	H .	OMe	OMe	H	4-Br-Ph	CR ₃	0	118-120
8-11	H	OMe	OMe	H	4-MeO-Ph	CR3	0	108-110
8-12 8-13	H	OMe	OMe	H	Ph	CR ₃	. 0	80-81
8-13	H	OMe	OMe	H	COOEt	CR ₃	0	112-114
8-14 8-15	H 6-C1	OMe OMe	OMe	H	COOH	CR ₃	0	
8-15 8-16	6-C1	OMe OMe	OMe OVe	H	COOEt	CR ₃	S	
8-17	H	OMe	OMe OMe	H	СООН	CR₃	S	
8-18	H	OMe	OMe OMe	H H	Me	N	0	
8-19	6-C1	OMe	OMe OMe	n H	Me Me	N	.S	110 115
8-20	6-C1	OMe	OMe OMe	n H	me Me	N	0	113-115
8-21	H	ОМе	OMe	Ĥ	me H	N	S	
8-22	Ĥ	OMe	OMe	H	H	N N	0 S	
8-23	6-C1	OMe	OMe	H	H H	N N	٥ 0	
8-24	6-C1	OMe	OMe	H	H	n N	0	
8-25	H	OMe	-OCH ₂ (n H		S	
8-26	Ä	OMe	-OCH ₂ ('W	Me	CR₃ CR₃	0	
8-27	Ä	OMe	-OCH ₂ ()11 2 `H	me 3-NO₂-Ph	CR ₃	0	
8-28	Ä	OMe	-0CH ₂ C	H	3-NO2-FII	CR₃	0	
8-29	Ä	OMe	-OCH ₂ C	H -	Me	CR ₃	\$ \$ \$	
8-30	Ĥ	OMe	-OCH ₂ C	:H -	3-NO2-Ph	CR ₃	0	
8-31	6-C1	OMe	-OCH20	H -	H	CR ₃	9	
8-32	6-C1	OMe	-OCH₂C	H -	Me	CR ₃	0	
8-33	6-C1	OMe	-OCH2C		3-NO₂-Ph	CR ₃	Š	
8-34	H .	OMe	OMe	ж. Н	CH ₂ SMe	CR ₃	Ö	64-65
8-35	H	OMe	OMe	Ä	CH ₂ SO ₂ Me	CR ₃	Ö	160-162
8-36	6-Br	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	Ö	100-102
8-37	6-1	OMe	OMe	ä	Me	CR ₃	Ö	
8-38	6-0Ph	OMe	OMe	Ä	Мe	CR ₃	0	
					111 C	O I/ 3		

						•		
No.	Χn	R ₁	R ₂	R _s	Y 1 8	A	Z	物性値
9-1	Н	OMe	OMe	Н	Н	CR ₃	0	
9-2	6-F	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	
9-3	6-C1	OMe	OMe	Н	H	CR3	0	
9-4	H	OMe	0Me	H	Me	CR ₃	0	
9-5	6-F	OMe	OMe	H	Me	CR3	0	
9-6	6-C1	OMe	OMe	H	Me	CR3	0	
9-7	H	OMe	OMe	H	Ph	CR ₃	0	
9-8	6-C1	0Me	OMe	H	Ph	CR3	0	
9-9	H	OMe	OMe	H	2.4-Cl ₂ -Ph	CR3	0	
9-10	H	OMe	OMe	H	H	CR ₃	S	
9-11	6-C1	OMe	OMe	H	H	CR ₃	S	
9-12	H	OMe	OMe	Н	Me	CR ₃	S	
9-13	6-C1	OMe	OMe	H	Me	CR3	S S	
9-14	H	OMe	-OCH ₂ (CH 2 -	H	CR3	0	•
9-15	H	OMe	-OCH ₂ (CH 2 -	Me	CR3	0	
9-16	H	OMe	-OCH20	CH 2 -	3-NO ₂ -Ph	CR3	0	
9-17	H	OMe	-OCH ₂ (CH 2 -	H	CR ₃	S	
9-18	H	OMe	-OCH ₂ (H2-	Me	CR ₃	S	
9-19	H	OMe	-OCH 2 (H2-	3-N02-Ph	CR ₃	S	
9-20	6-C1	OMe	-OCH ₂ (CH 2 -	H	CR ₃	S	
9-21	6-C1	OMe	-OCH ₂ (H ₂ -	Me	CR ₃	0	•
9-22	6-C1	OMe	-OCH ₂ (3-NO2-Ph	CR ₃	S	
9-23	6-C1	OMe	-OCH ₂ C	H ₂ -	4-MeO-Ph	CR ₉	0	
9-24	6-C1	OMe	-OCH ₂ C	H ₂ -	4-MeS-Ph	CR ₃	0	•
9-25	6-F	OMe	OMe	Н	Me	CR ₃	0	106
9-26	6-F	OMe	OMe	H	CF ₃	CR ₃	0	
9-27	6-Br	OMe	0Me	H	CF ₃	CR ₃	Ō	
9-28	6-1	OMe	OMe	H	CF ₃	CR ₃	Ö	
					•		-	

$$\begin{array}{c}
N = \\
Y_2, \\
0 \\
\text{Hetero0}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
N = \\
0 \\
R_2
\end{array}$$

No.	Hetero	R,	R ₂	R,	A	Y 2 4	Y23	Z	物性値
. 10-1	2-methanesulfonyl-6-methoxy-4-pyrimidyl	ОМе	ОМе	H	CR,	H	Н	0	
10-2	2-pyridyl	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
10-3	2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
10-4	3.5-dichloro-2-pyridyl	ОМе	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
10-5	3-chloro-5-trifluoromethyl-2-pyridyl	ОМе	0Me	H	CR,	H	H	0	Gum
10-6	3-pyridyl	ОМе	OMe	H	CR,	H	H	0	103-105
10-7	4.6-dimethoxy-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR ₃	Bn	H	0	
10-8	4.6-dimethoxy-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR ₃	Et	H	0	
10-9	4.6-dimethoxy-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
10-10	4.6-dimethoxy-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Me	0	Gum
10-11	4.6-dimethoxy-2-pyrimidyl	OMe	ОМе	H	CR,	Me	H	0	120-122
10-12	4.6-dimethoxy-2-triazyl	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	Gum
10-13	4.6-dimethoxy-2-triazyl	OMe	OMe		N	H	H	0	
10-14	4.6-dimethyl-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	Gum
10-15	4-chloro-6-methyl-2-pyrimidyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
10-16	4-methoxy-6-methyl-2-pyrimidyl	0Me	OMe	H	CR ₃	. Н	H	0	142-143
10-17	4-methoxy-6-methyl-2-pyrimldyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Me	0	
10-18	4-methoxy-6-methyl-2-pyrimidyl	Оме	OMe	H	CR ₃	Me	H	0	
10-19	4-pyridyl	OMe	0Me	H	CR,	H	H	0	
10-20	6-chloro-2-pyridyl	ОМе	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
10-21	6-trifluoromethy1-2-pyridy1	OMe	ОМе	Н	CR,	H	H	0.	

$$\begin{array}{c|c}
N & 0 \\
\hline
0 & 2 \\
5 & N & A
\end{array}$$

No.	χn	R ₁	R2	Ra	Yıs	Y 2 0	A	Z	物性值
11-1	H	OMe	OMe	Н	Н	Н	CR ₃	0	
11-2	6-F	OMe	OMe	H	H	Н	CR ₃	0	•
11-3	6-C1	OMe	OMe	H	H	Н	CR3	0	
11-4	H	OMe	OMe	H	- (Cl	1) 4-	CR ₃	0	88-90
11-5	Н	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	S	-
11-6	H	OMe	. OMe	H	H	Me	CR ₃	0	·a
11-7	H	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
11-8	6-F	OMe	OMe	H	CF ₃	Н	CR ₃	0	
11-9	Н	OMe	OMe	H	Me	н	CR ₃	0	1. 528
11-10	H	OMe	- OMe	H	Et	Н	CR ₃	0	
11-11	H	OMe	OMe	H	Ph	H .	CR ₃	0	
11-12	6-F	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
11-13	Н	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	•
11-14	Н	OMe	OMe	H	Et	Me	CR ₃	0	
11-15	H	OMe	OMe	H	Ph	Me	CR ₃	0	
11-16	6-C1	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
11-17	6-Br	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
11-18	6-1	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	

6. 3

第 12 表

$$\begin{array}{c}
Y_{21} \\
N \\
N \\
Y_{22} \\
Z \\
N \\
Xn \\
A
\end{array}$$

No.	X n	R ₁	R ₂	R ₃	Y 2 1	Y 2 2	A	2.	物性値
12-1	6-F	OMe	OMe	Н	Me	СООН	CRs	0	
12-2	6-F	OMe	0Me	H	Мe	COOMe	CR ₃	0	
12-3	6-F	OMe	OMe	H	Me	Et	CR3	0	
12-4	6-C1	OMe	OMe	H	H	Н	CR3	S	
12-5	6-F	OMe	OMe	H	H	H.	CR ₃	0	
12-6	H	ОМе	OMe	H	Н	H	CR ₃	0	
12-7	H	OMe	OMe	H	Me	Н	CR ₃	0	
12-8	6-C1	OM e	QMe	H	Ph	H	CR3	0	
12-9	6-F	OMe	OMe	H	Ph	H	CR ₃	0	1. 594
12-10	6-1	OMe	OMe	H .	Ph	H	CR ₃	0	
12-11	6-F	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
12-12	6-F	OMe	OMe	H	Me	Ph	CR ₃	0	
12-13	. Н	OMe	0Me	H	Me	Me	CR ₃	0	
12-14	6-C1	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
12-15	Н	OMe	OMe	Н	Ph	Me	CR ₃	0	

第 13 表

No.	Xn	R,	R ₂	R s	A	Υ,,	Y24	Z	物性値
13-1	н	OMe	OMe	H	CR,	H	Н	0	65-67
13-2	Н	CI	Cl	H	CR,	Н	Н	0	
13-3	Н .	OCF ₂ H	OCF 2 H	H	CR,	H	H .	0	
13-4	Н	Me	OMe	Н	CR ₃	H	н .	0	
13-5	Н	Me	OMe	H	CR ₃	Н	H	S	
13-6	Н	CF,	OMe	H	CR3	H	H	0	
13-7	Н .	CF ₃	OMe	H	CR ₃	H	H .	S	
13-8	H	OMe	OMe	H	CR,	H	CODEt	0	1. 553
13-9	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	COOH	0	164-166
13-10	Н	OMe	OMe		N	H	H	0	
13-11	H	Me	O Me		N	Н	H	0	
13-12	H	OMe	OMe	H	CR3	H	COOMe	0	91-93
13-13	Н	OMe	OMe	Н	CR ₃	H	p-Tos	0	136-138
13-14	H	OMe	OMe	H	CR,	H	COOPr-i	0	111-113
13-15	H	CMe	OMe	Н	CR,	Мe	H .	0	·
13-16	H	OMe	OMe	H	CR3	H	Me	0	
13-17	H	OMe	OMe	H	CR.	Me	Me	0	
13-18	H	OMe	-OCH2CH	2 -	CR,	H	H	0	
13-19	H .	• OMe	-OCH2CH	2 -	CR ₃	H	H	S	
13-20	H	Me	-OCH2CH	₂ -	CR3	H	H	0	
13-21	H	Me	-OCH 2 CH	2 -	CR,	H	Н	S	
13-22	H	CF ₃	-OCH2CH	₂ -	CR,	H	н	0	
13-23	H	· CF :	-OCH2CH:	2 -	CR,	H	Н	\$	
13-24	Н	OMe	OMe	H	CR,	H	H	S	
13-25	* 1	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Н	0	130-132
13-26	2-01-4-01	OMe	OMe	H	CR,	Н	H	0	101-104
13-27	3-C1	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	125-127

第 13 表 (つづき)

		···							
Na	Xn	R 1	R ₂	R,	A	Y 2 3	Y24	Z	物性値
13-28	3-F	Me	ОМе	Н	CR,	Н	Н	S	
13-29	3-F	OMe	OMe	H	CR,	H	н .	0	141-142
13-30	3-Me-4-OMe	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	147-150
13-31	3-0Me	Me	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-32	3-0Me	CF ₃	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-33	3-0Me	0Me	OMe	H	CR,	H	H	0	148-149
13-34	4-01	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	125-128
13-35	4-C1-5-Me	OMe	0Me	Н	CR ₃	H	H	0	158-160
13-36	4-C1-6-C1	OMe	-OCH2CH2	-	CR _s	Н	H	0	
13-37	4-C00Me	OMe	OMe	H	CR,	H	Н	0	172
13-38	4-Me-5-Me	OMe	OMe	H	CR;	H	H	0	115-116
13-39	4-0Me	Me	OMe	Н	CR,	H	H	0	
13-40	4-0Me	CF ₃	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-41	4-OMe	OMe	OMe	H	CR _s	H	H	0	92-94
13-42	4-OMe	OMe	-OCH2CH2	-	CR _s	H	H .	0	
13-43	5-C1	OMe	OMe	H	CR s	H	H	0	151-152
13-44	5-Et	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	87-89
13-45	5-i-Pr	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	1. 425
13-46	5-Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	115-116
13-47	5-Me-6-C1	OMe	OMe	H	CR _s	H	H	0	95-97
13-48	5-Me-6-Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	92-94
13-49	5-OMe	Me	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-50	5-OMe	CF,	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-51	5-OMe	O Me	OMe	H	CR s	H	H	0	123-125
13-52	5-t-Bu	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	Gum
13-53	6-(3.5-Dimethoxybenzoyloxy)	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	139-140
13-54	6-(3.5-Dimethoxybenzyloxy)	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	130-131
13-55	6-(4-chlorobenzoyloxy)	OMe	0Me	H	CR ₃	Ĥ	H	0	
13-56	6-Br	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	117-120
13-57	6-Br	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Me	0	
13-58	6-Br	OMe	OMe	H	CR,	Me	H	0	
13-59	6-Br	OMe	OMe	H	CR,	Me	Ме	0	
13-60	6-CF _s	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	100-102
13-61	6-CF ₃	OMe	Оме	H	CR,	H.	H	S	

第 13 表 (つづき)

No.	Xn	R ₁	R ₂	R ₃	A	Y23	Y24	Z	物性値
13-62	6-CH₂Br	OMe	OMe	Н	CR,	Н	Н	0	
13-63	6-CH ₂ CN	O Me	OMe	H	CR ₃	H	Н .	0	
13-64	6-CH ₂ OMe	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-65	6-CH ₂ SMe	ОМе	O Me	H	CR,	H	H	0	
13-66	6-CH ₂ SO ₂ Me	OMe	OMe .	H	CR ₃	H	H	0	
13-67	6-CH ₂ SO ₂ Ph	OMe	OMe	H	CR,	H	Н	0	
13-68	6-CH ₂ SOMe	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-69	6-CH ₂ SPh	OMe	OMe	H	CR,	H	Н	0	
13-70	6-C1	Me	Me	H	CR ₃	H	Н	0	Gum
13-71	6-C1	0Me	OMe .	H	CR ₃	H	H	0	112-113
13-72	6-C1	OMe	OMe	Н	CR ₃	H	Н	S	
13-73	6-C1	Me	O Me	H	CR,	H	Н	0	78-80
13-74	6-C1	Me	OMe	H	CR,	H	H	S	
13-75	6-C1	CF a	OMe	H	CR,	. Н	Н	0	
13-76	6-C1	CF,	OMe	H	CR,	H	H	S	
13-77	6-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	H	COOE t	S	
13-78	6-C1	OMe	OMe	H	CR,	H	СООН	S	
13-79	6-C1	OMe	OMe		N	H	H	0	164-165
13-80	6-C1	O Me	OMe	H	CR ₃	H	Me	0	Gum
13-81	6-C1	OMe	OMe	H	CR,	H	Et	0	83-86
13-82	6-C1	OMe	OMe	H	CR,	H	Bn	0	1.67
13-83	6-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	Me	H	0	
13-84	6-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	Me	Me	0	
13-85	6-C1	OMe	-OCH2CH2-	•	CR,	H	H	0	
13-86	6-C1	OMe	-OCH2CH2-	-	CR ₃	H	Н	8	
13-87	6-C1	Me	-OCH2CH2-	-	CR,	H	Н	0	
13-88	6-C1	Me	-OCH2CH2-	-	CR,	H	H	S	
13-89	6-C1	CF ₃	-OCH2CH2-		CR,	H	Н	0	125-130
13-90	6-C1	CF ₃	-OCH2CH2-	•	CR,	H	H	S	
13-91	6-CN	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-92	6-COOH	OMe	0Me	H	CR,	Н	H	0	76-80
13-93	6-COOMe	OMe	OMe	H	CR's	H	H	0	112-113
13-94	6-Et	OMe	OMe	H	CR,	H	Н .	0	

6 7

第 13 表 (つづき)

No.	Xn	R,	R ₂	R3	A	Y 2 3	Y _{2,5}	2	物性値
13-95	6-F	OMe	OMe	H	CR;	H	H	0	77-78
13-96	6-F	0Me	OMe	H	CR3	H	H	S	
13-97	6-F	Me	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-98	6-F	Me	OMe	H	CR ₃	H	H	S	
13-99	6-F	CF ₃	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-100	6-F	CF ₃	OMe	H	CR3	H	H	S	
13-101	6-F	OMe	OMe	H	CR3	H	Me	0	1. 474
13-102	6-F	OMe ·	OMe	H	CR3	Me	H	0	121-123
13-103	6-F	OMe	OMe	H	CR3	Me	Me	0	
13-104	6-F	OMe	-OCH2CH2	-	CR ₃	H	H	0	
13-105	6-F	OMe	-OCH2CH2	-	CR3	. Н	H	\$	
13-106	6-F	Me	-OCH2CH2	-	CR3	H	Н	0	
13-107	6-F	Me	-OCH2CH2	- .	CR ₃	Н	Н	S	
13-108	6-F	CF a	-OCH2CH2	-	CR3	H	H	0	
13-109	6-F	CF 3.	-OCH2CH2	-	CR3	H	H	S	
13-110	6-1	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	128-130
13-111	6-1	OMe	OMe	H	CR3	H	Me	0	
13-112	6-1	OMe	OMe	H	CR,	Me	H	0	
13-113	6-1	OMe	OMe	H	CR,	Me	Me	0	
13-114	6-i-Pr	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-115	6-Me	OMe	OMe	H	CR3	Н	Н	0	125-128
13-116	6-Me	OMe	OMe	H	CR3	H	H	S	
13-117	6-Me-4-OMe	OMe .	OMe	H	CR3	H	H	0	96-99
13-118	6-NH ₂	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	95-97
13-119	6-NO ₂	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	144-146
13-120	6-NO ₂	OMe	OMe	H	CR.	H	H	S	
13-121	6-OAc	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum
13-122	6-OAllyl	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	1. 572
13-123	6-0Bn	OMe	0Me	H	CR,	H	Н	0	137-138
13-124	6-OC ₃ H ₆ COOEt	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	1.551
13-125	6-0C ₃ H ₆ COOH	OMe	OMe	H	CR.	H	H	0	159-160
13-126	6-0C ₅ H ₁₁ -n	OMe	0Me	H	CR3	H	H	0	1.532
13-127	6-OCH2COOEt	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	95-97

第 13 表 (つづき)

No.	Xn	R,	R ₂	R ₃	A	Y 2 3	Y ₂₄	Z	物性値
13-128	6-OCH;OMe	OM e	OMe	Н	CR,	H	Н	0	1. 437
13-129	6-OCH ₂ SMe	OMe	OMe	H	CR,	H	н.	0	
13-130	6-OCH, SO, Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-131	6-OCONHE t	OMe	ОМе	H	CR,	H	H	0	118-120
13-132	6-OCONHHex-c	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	143-144
13-133	6-OCONHHex-n	O Me	OMe	Ĥ	CR,	H	H	0	94
13-134	6-OCSNHCOOEt	O Me	OMe	H	CR,	H	H	0	Gum
13-135	6-0Et	Оме	OMe	H	CR ₃	H	H	0	87-88
13-136	6-OH	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	45-48
13-137	6-OMe	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	. 0	92-94
13-138	6-OMe	OMe	Оме	Н	CR ₃	H	Н.	S	
13-139	6-OMe	Me	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-140	6-OMe	CF 3	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-141	6-OMe	OMe	-OCH2CH	₂ -	CR ₃	H	H .	0	
13-142	6-0Pr-i	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum
13-143	6-(p-Toluenesulfonyloxy)	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	111-112
13-144	6-Propargyloxy	OMe	OMe	H	ÇR,	H	H .	0	120-121
13-145	6-SH	OMe	OMe	H	CR,	H	H	0	
13-146	6-SMe	0Me	OMe	H	CR,	H	H	0	89-90
13-147	6-SMe	OMe	OMe	H	CR.	H	H	S	
13-148	6-SO ₂ Me	OMe	OMe	H	CR s	H	H	0	171-173
13-149	6-SO₂Me	OMe	OMe	H	CR,	H	H	S	
13-150	6-SO ₂ Ph	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	142-145
13-151	6-SO ₂ Ph .	OMe	O Me	H	CR 3	H	H	S	
13-152	6-SOMe	O Me	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
13-153	6-SOMe	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	S	
13-154	6-SOPh	O Me	DM e	H	CR 3	H	H	0	
13-155	6-SOPh	0Me	0Me	H	CR ₃	H	H	\$	
13-156	6-SPh	OMe	O Me	H	CR3	H	H	0	
13-157	6-SPh	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	S	
13-158	6-t-Bu	OMe	OMe ·	H	CR,	H	Н	S	
13-159	Я	OMe	OMe .	H	CR,	Ph	Me	0	
13-160	Н	ONe	OMe	Н	CR,	H	COOE t	S	79-82

*1: 5-CH=CH-CH=CH-6

第 14 表

No.	Xn	R;	R ₂	Rs	Y 2 5	Y 2 6	Y 2 7	A	Z	物性値
14-1	H.	OMe	OMe	Н	H	ОН	Н	CR ₃	0	
14-2	H	OMe	OMe	H	H	ОН	Me	CR ₃	0	
14-3	H	OMe	OMe	H	H	OH	CF ₃	CR ₃	0	
14-4	H	OMe	OMe	H	H	OH	Ph	CRs	0	
14-5	H	OMe	OMe	H	H	OH	C1	CR ₃	0	
14-6	H	OMe	OMe	H	H	OH	OH	CR ₃	0	
14-7	H	OMe	OMe	H	H	OH	OMe	CR ₃	0	
14-8	H	OMe	OMe	H	H	OH	SMe	CR3	0	
14-9	H	OMe :	OMe	H	H	OH	SO₂Me	CR ₃	0	
14-10	H	OMe	OMe	H	H	OH	SH	CR ₃	0	
14-11	H	OMe	OMe	H	H	OH	NHMe	CR ₃	0	
14-12	H	OMe	OMe	H	H	OH	CN	CR ₃	0	
14-13	H	OMe	OMe	H	Мe	H	H	CR ₃	0	90
14-14	H	OMe	OMe	H	Me	OH	Me	CR 3	0	
14-15	H	OMe	OMe	H	Me	Me	OH	CR3	0	
14-16	H	OMe	OMe	H	Me	C1	Me	CR ₃	0	
14-17	H	OMe	OMe	H	Me	Me	Cl	CR ₃	0	
14-18	H	OMe	OMe	H	Me	C1	Cl	CR ₃	0	
14-19	H	OMe	OMe	H	Me	H	Me	CR ₃	0	
14-20	H	OMe .	OMe	K	Me	H	Me	CR ₃	0	
14-21	H	OMe	OMe	H	Ph	Me	Ci	CR _s	0	
14-22	H	OMe	OMe	H	Ph	C1	Me	CR3	0 .	
14-23	H	OMe	OMe	H	Py*	H	H	CR ₃	. 0	175-176

^{*} Pyは4, 6-ジメトキシピリミジン-2-イルを表す。

第 15 表 Y₃。 i √

Na.	Χn	R ₁	R ₂	R ₃	Y 2 8	Y 2 9	Y 3 0	A	Z	物性値
15-1	H	OMe	OMe	Н	2-pyridyl	Н	Cl	CR ₃	0	
15-2	H	OMe	OMe	H	2-pyridyl	H	OH	CR ₃	0	•
15-3	H	OMe	OMe	H	H	H	Cl	CR ₃	0	
15-4	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	C1	CR ₃	0	
15-5	H	OMe	OMe	H	H	H	COOMe	CR ₃	0	
15-6	H	OMe	OMe	H	H	Н .	Н	CR ₃	0	
15-7	H	OMe	-0CH ₂ C	CH 2 -	H	H -	H	CR ₃	0	
15-8	6-C1	OMe	OMe	H	Н	H	Н	CR ₃	0	•
15-9	Н	OMe	OMe	Н	H	H	Me	CR ₃	0	
15-10	H	OMe	OMe	Н	H	H	OH	CR ₃	0	
15-11	6-C1	OMe	O Me	H	H	H	OH	CRa	0	
15-12	6-F	OMe	OMe	H	H ·	H	OH	CR3	0	
15-13	6-F	OMe	-OCH ₂ (CH ₂ -	H	H	OH	CR3	. 0	
15-14	H	OMe	OMe	Н	H	H	OMe	CR ₃	0	
15-15	H	OMe	OMe	H	Me	H	Cl	CR3	0	
15-16	Н	OMe	-OCH ₂ (CH ₂ -	Me	Н	H	CR ₃	0	
15-17	H	OMe	OMe	H	Me	H	OH	CR ₃	0	
15-18	Н	OMe	OMe	H	Ph	Н	Cl	CR ₃	0	
15-19	H	OMe	-OCH ₂ (CH ₂ -	Ph	Н	H	CR ₃	0	
15-20	Н	OMe	OMe	Н	Ph	H	OH	CR ₃	0	

No.	Χn	R 1	R ₂	Ra	Y 3 1	Y 3 3	Y 3 2	A	Z	物性値
16-1	. H	OMe	OMe	H	2-pyridyl	Н	C1	CR,	0	
16-2	Н	OMe	OMe	H	2-pyridyl	Н	OH	CR ₃	0	
16-3	H	OMe	OMe	H	Et	H	CI	CR ₃	0.	
16-4	H	OMe	OMe	H	Et	H	H	CR ₃	0	
16-5	6-F	OMe	OMe	H	Et	H	OH	CR3	0	
16-6	6-C1	OMe	OMe	H	Et	H	ОН	CR ₃	0	
16-7	H	OMe	OMe	H	Me	H	Cl	CRs	0	
16-8	H	OMe	-OCH2CH2	-	Me	H	H	CR ₃	0	,
16-9	H	OMe	OMe	H	Me	H	OH	CR _{3.}	0	
16-10	6-C1	OMe	-OCH 2 CH 2	-	Me	H	ОН	CR ₃	0	
16-11	6-F	OMe	-OCH2CH2	-	Me	H	OH	CR ₃	0	
16-12	H	OMe	OMe	H	Ph	H	Cl	CR ₃	0	
16-13	Н	0Me	-OCH 2 CH 2	-	Ph	H	H	CR ₃	0	
16-14	Н	OMe	OMe	H	Ph	H	ОН	CR ₃	0	

第 17 表

No.	Χn	Rı	R ₂	Ra -	Y 3 4	Y 3 5	Yss	Y 3 7	A	Z	物性値
17-1	Н	OMe	OMe	H	Н	Н	Н	H	CR ₃	0	
17-2	H	OMe	OMe	H	H	H	CN	H	CR ₃	0	169-170
17-3	Н	OMe	OMe	H	H	H .	COOMe	H	CR ₃	0	
17-4	H	OMe	OMe	H	H	H	COOEt	Н	CR3	0	153-155
17-5	H	OMe	OMe	H	H	H,	СООН	H	CR ₃	0	220-225
17-6	H	OMe	OMe	H	H	H	NO ₂	H	CR ₃	0	
17-7	H	OMe	-OCH2CH2-		H	H	CN	H	CRa	0	
17-8	H	OMe	-OCH2CH2-		H	H	COOMe	H	CR ₃	0	
17-9	H	OMe	OMe	H	CHO	H	CN	H	CR ₃	0	
17-10	H	OMe	OMe	H	CHO	H	COOBt	H	CR ₃	0	
17-11	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	CN	H	CR ₃	0	
17-12	6-F	OMe	OMe	H	H	H	CN	H	CR ₃	0	
17-13	6-C1	OMe	OMe	H	H	Ħ	CN	H	CR ₃	S	
17-14	6-F	OMe	OMe	H	H	H	CN	H	CR ₃	S	
17-15	6-F	OMe	OMe	H	H	H	COOMe	H	CR ₃	0	180-181
17-16	6-C1	OMe	OMe	H	Н	H	COOMe	H	CR3	0	
17-17	6-0Py*	OMe	OMe	H	H	Н	COOEt	H	CR ₃	0	165-168

^{*} Pyは4,6-ジメトキシピリミジン-2-イルを表す。

第 18 表

$$\begin{array}{c|c}
N-N \\
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
Y_{38} \\
S & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_2
\end{array}$$

Na	Xn	R ₁	R ₂	Rs	Y 3 8	À	Z	物性値
18-1	Н	OMe	OMe	Н	Н	CR₃	0	146-148
18-2	H	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	
18-3	H	OMe	OMe	H	Et	CR ₃	0	amorphous
18-4	H	OMe	O Me	H	i-Pr	CR ₃	Ó	100-102
18-5	H	OMe	OMe	H	Ph	CR ₃	ò	
18-6	H	OMe	OMe	H	CH₂Ph	CR3	0	Gum
18-7	H	OMe	OMe	H	CH ₂ OH	CR ₃	0	
18-8	H	OMe	0Me	H	Na	CR ₃	0	123-127
18-9	H	OMe	OMe	H	CH₂SMe	CR₃	0	Gum
18-10	H	OMe	OMe	H	CH ₂ SO ₂ Me	CR₃	0	54-56
18-11	H	OMe	OMe	H	CH₂OMe	CR₃	0	86-89
18-12	H	OMe	OMe	H	CH ₂ COOMe	CR ₃	0	amorphous
18-13	H	OMe	OMe	H	CH 2 COOH	CR ₃	0	170-172
18-14	H	OMe	OMe	H	CH ₂ CN	CR ₃	0	
18-15	H	OMe	OMe	H	Ac	CR ₃	0	
18-16	H	OMe	OMe	H	2-C1-PhC0	CR ₃	0	
18-17	H	OMe	OMe	H	SO₂Me	CR ₃	0	91-93
18-18	H	OMe	OMe	H	SO ₂ Tol-p	CR ₃	0	
18-19	H	OMe	OMe	H	SO ₂ NMe ₂	CR3	0	
18-20	H	OMe	OMe	H	NH ₂	CR ₃	0	
18-21	H	OMe	OMe	H	NHCOOE t	CR ₃	0	
18-22	H	OMe	OMe	H	NHPh	CR3	0	
18-23	6-C1	OMe	OMe	H	H	CRs	0	
18-24	6-C1	OMe	0Me	H	Me	CR ₃	0	
18-25	6-C1	OMe	OMe	H	c-Hex	CR ₃	0	
18-26	H	OMe	• OMe	H	K	CR ₃	0	230-235
18-27	6-C1	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	S	
18-28	6-C1	OMe	OMe	H	c-Hex	CR3	S	
18-29	H	OMe	OMe	Ĥ	H	CR ₃	S	
18-30	6-F	OMe	OMe	H	H	CR3	0	
18-31	6-F	OMe	OMe	H	Н	CR ₃	S	
18-32	H	OMe	OMe	H	t-Bu	CR ₃	0	
18-33	H	OMe	OMe	H	2-Pyridyl	CR ₃	0	

第 19 表

No.	Xn	R ₁	R ₂	R _s	Y 3 8	A	Z	物性値
19-1	H	OMe	OMe	Н	n-Bu	CR ₃	0	
19-2	H	OMe	OMe	H	Me	CR3	0	114-116
19-3	H	OMe	OMe	H	Et	CR3	0	Gum
19-4	H	OMe	OMe	H	i-Pr	CR ₃	0	Gum
19-5	H	OMe	OMe	H	Ph	CR3	0	
19-6	H	OMe	OMe	H	CH₂Ph	CR ₃	0	Gum
19-7	H	0Me	OMe	H	CH₂OH	CR ₃	0	
19-8	H	OMe	OMe	H	CH ₂ Br	CR ₃	0	
19-9	H	OMe	OMe	H	CH₂SMe	CR ₃	0	Gum
19-10	H	OMe	OMe	H	CH ₂ SO ₂ Me	CR ₃	0	165-167
19-11	H	OMe	OMe	H	CH₂OMe	CR ₃	0	Gum
19-12	H	OMe	OMe	H	CH₂COOMe	CRs	0	amorphous
19-13	H	OMe	OMe	H	CH₂COOH	CR3	0	181-183
19-14	H	OMe	OMe	H	CH₂CN	CR3	0	
19-15	H	OMe	OMe	Н	Ac	CR ₃	0	140-142
19-16	H	OMe	OMe	H	2-C1-PhCO	CR3	0	
19-17	H	OMe	OMe	H	SO₂Me	CR3	0	
19-18	H	OMe	OMe	H	SO ₂ Tol-p	CR ₃	0	
19-19	H	OMe	OMe	H	SO ₂ NMe ₂	CR ₃	0	
19-20	H	OMe	OMe	H	NH ₂	CR ₃	0	
19-21	H	OMe	OMe	H	NHCOOEt	CR ₃	0	
19-22	H	OMe	OMe	H	NHPh	CR ₃	0	
19-23	6-C1	OMe	OMe	H	H	CR₃	0	
19-24	6-C1	- OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	•
19-25	6-C1	OMe	OMe	H	c-Hex	CR ₃	0	
19-26	6-C1	OMe	OMe	Н.	Н	CR ₃	S	
19-27	6-C1	OM e	OMe	H	Me	CR ₃	S	
19-28	6-C1	OMe	OMe	Н	c-Hex	CR ₃	S	•
19-29	H	0Me	OMe	H	Н	CR ₃	S	
19-30	6-F	OMe	OMe	H	H	CR3	0	
19-31	6-F	OMe	OMe	Н	H	CR ₃	S	
19-32	H	OMe	OMe	Н	t-Bu	CR ₃	<u>0</u> .	
19-33	Н	OMe	OMe	H		CR ₃	. 0	

$$\begin{array}{c|c}
 & Y_{23} \\
 & Y_{24} \\
 & O \\
 & X' & D
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & Y_{23} \\
 & X' & D
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & X \\
 & X' & D
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & X \\
 & X' & D
\end{array}$$

No.	X'n	Rı	R ₂	Rs	A	Y 2 3	Y 2 4	Z	物性値
20-1	Н	Me	Me	Н	CR ₃	Н	Н	0	
20-2	3.5-Dimethyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum .
20-3	3-Bu-t	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	1.548
20-4	4-C1	OMe	OMe	H	CRs	H	H	0	92-95
20-5	2-0Me	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	
20-6	H ·	OMe	OMe	H	CR3	H	Bn	0	
20-7	4-0Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	94-96
20-8	4-CN	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum
20-9	2,5-Dimethyl	OMe	OMe	. Н	CR ₃	H	H	0	Gum
20-10	3.5-Dimethoxy	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	107-110
. 20-11	H	OMe	OMe	H	CR ₃	Me	H	0	
20-12	3-F	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
20-13	2.4.6-Trimethyl	O Me	O Me	H	CR ₃	H ·	H	0	163-165
20-14	2-Ph	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	119-121
20-15	4-NO ₂	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
20-16	3.4-Dimethyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum
20-17	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Мe	0	1.571
20-18	2-NO ₂	OMe	OMe	H	CR ₃	Н .	H	0	
20-19	2-NH ₂ -4-CF ₃	OMe	OMe	. Н	CR ₃	H	H	0	
20-20	2.6-Dimethyl	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	141-143
20-21	2-(CH) ₄ -3	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	89-92
20-22	Н	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	1.603
20-23	2-F	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
20-24	2-CONH ₂	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
20-25	3-NO ₂	OMe	OMe	H	CR ₃	H	. Н	0	

76

_	~ ~		/	
第	20	麦	(つづき)	

No.	X' n	Rı	R2	Ra	A .	Y23	Y 2 4	Z	物性值
20-26	3-CN	OMe	ОМе	Н	CR ₃	Н	H	0	
20-27	4-Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Ж	0	125-127
20-28	4-F	OM e	OMe	H	CR ₃	H	H	0	73-75
20-29	H	OMe	OMe		N	H	H	0	97-99
20-30	3-NMe ₂	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Н -	0	1. 594
20-31	3-Me	OMe	OMe	H	· CR ₃	H	.H	0	70-72
20-32	3-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	
20-33	2-Me	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	130-132
20-34	2.3-Dimethyl	OMe	OMe	H	CR ₃	H	H	0	80-82
20-35	3-0Me	0Me	OMe	H	CR ₃	H	H	0	Gum
20-36	2-NO ₂ -CF ₃	OMe	OMe	H	CR3	H	H	0	108-109
20-37	2-01	OMe -	OMe	H	CR3	H	H	0	
20-38	2.4-Dimethyl	O Me	OMe	H	CR3	H.	H	0	99-102
20-39	2-CN	OMe	OMe	H	CR3	H-	H	0	
20-40	Н	OMe	OMe	H	CR ₃	Me	Me	.0	

第·21 表

$$Y_{40}$$
 S
 N
 Y_{41}
 Z
 X_{11}
 Z
 X_{12}
 X_{13}
 X_{14}
 X_{15}
 $X_{$

No.	Xn	Rı	R ₂	R ₃	Y 4 0	Y 4 1	A	Z	物性値
21-1	Н	OMe	OMe	H	Н	H	CR ₃	. 0	
21-2	6-F	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	0	•
21-3	6-C1	OMe	OMe	H	H	Н	CR3	0	
21-4	H	OMe	OMe	H	H	H	CR3	S	
21-5	H	OMe	OMe	Н	Me	H	CR3	0	109-110
21-6	6-C1	OMe	OMe	H	Ме	H	CR ₃	0	•
21-7	6-F	OMe	OMe	H	Me	Н .	CR ₃	0	
21-8	6-OMe	OMe	OMe	H	Me	H	CR ₃	0	
21-9	H	OMe	OMe	H	4-C1-Ph	H	CR ₃	0	
21-10	H	OMe	OMe	H	Ph	H	CR ₃	0	
21-11	H	OMe .	OMe	H	Me	Me	CR3	0	
21-12	6-F	OMe	OMe	H	Me	Me	CR3	0	
21-13	6-C1	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
21-14	6-Br	OMe	0Me	H	Me	Me	CR ₃	0	
21-15	6-I	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	•
21-16	- Н	OMe	OMe	Н	NHPh	Me	CR ₃	0	

No.	Хn	R ₁	R ₂ .	Ra	Y 4 2	Y 4 3	A	Z	物性値
22-1	Н	OMe	ОМе	Н	H	Н	CR3	0	
22-2	6-F	OMe	OMe	H	H	Н .	CR ₃	0	
22-3	6-C1	OMe	OMe	H	H	H	CR ₃	. 0	
22-4	Н	OMe	OMe	H	- (CH) ₄ -	CR ₃	0	Gum
22-5	Ĥ	OMe	0Me	. Н	H	H	CRs	S	
22-6	H	OMe	OMe	Н	Н	Me	CR ₃	0	•
22-7	H	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
22-8	H	OMe	OMe	H	H	OH	CR ₃	0	
22-9	H	OMe	OMe	H	H	C 1	CR ₃	0	
22-10	H	OMe	OMe	H	H	SMe	CR3	0	
22-11	H	OMe	OMe	H	H	NHMe	CR3	0	
22-12	H	OMe	OMe	H	H	COOMe	CR ₃	0	
22-13	H	OMe	OMe	H	H	СООН	CR ₃	0	
22-14	H	OMe	OMe	H	H	OMe	CR3	0	
22-15	6-C1	OMe	OMe	H	H	COOMe	CR ₃	0	•
22-16	6-F	OMe	OMe	H	Н	CF ₃	CR ₃	0	
22-17	6-C1	OMe	OMe	H	H	CF ₃	CR ₃	0	

第 23 表

No.	Χn	R ₁	R ₂	R ₃	A	Y 3 9	2	物性值
23-1	Н	OMe	OMe	H	CR ₃	Н	0	180
23-2	H	OMe	OMe	H	CR ₃	Me	0	
23-3	H	OMe	OMe	H	CR ₃	Ac ·	0	
23-4	H	OMe	OMe	H	CR ₃	SO₂Me	. 0	
23-5	H	OMe	OCH2	CH ₂ _	CR ₃	Н	0	,
23-6	Н	OMe	-OCH ₂	CH ₂ _	CR ₃	Me	0	
23-7	H	OMe	-OCH ₂	CH ₂ _	CR ₃	Ac	0	
23-8	H	OMe	-OCH ₂	CH 2 -	CR ₃	SO₂Me	0	•
23-9	H	Me	Me	H	CR ₃	Н	0	
23-10	H	OMe	Cl	Н	CR ₃	Н	0	

第 24 表

$$\begin{array}{c|c}
N-N \\
N & Y_{38} \\
N & A
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
X_{11} & X_{12} & X_{13} \\
X_{11} & X_{12} & X_{13} \\
X_{12} & X_{13} & X_{14} \\
X_{14} & X_{15} & X_{15} \\
X_{15} & X_{15} & X_{15} \\$$

No.	Хn	Rı	R ₂	Rs	A	Y 3 8	Z	物性値
24-1	Н	OMe	ОМе	Н	CR ₃	Me	0	
24-2	H	OMe	OMe	Н	CR ₃	Ac .	0	
24-3	H	OMe	OMe	Н	CR ₃	SO₂Me	0	
24-4	H	OMe	-OCH ₂	CH ₂ -	CR ₃	Me	0	•
24-5	H	OMe	-OCH2	CH ₂ -	CR3	Ac	0	
24-6	H	OMe	-OCH2	CH 2 -	CR ₃	SO₂Me	0	

No.	Xn	R ₁	R ₂	Rs	A	Y23	Y 2 4	Ż	物性値
25-1	Н	OMe	OMe	H	CR ₃	H	Н	0	135-138
25-2	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	COOBt	0	•
25-3	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	COOMe	0	
25-4	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	СООН	. 0	
25-5	H	OMe	-OCH 2 CH 2	-	CR ₃	H	H	0	
25-6	H	OMe	-OCH 2 CH 2	-	CR ₉	H	COOEt	0	
25-7	H	OMe	-OCH2CH2	-	CR ₃	H	COOMe	0	
25-8	H	OMe	-OCH 2 CH 2	-	CR ₃	H	СООН	0	
25-9	H	Me	Me	H	CR ₃	H	Н	0	
25-10	H	OMe	Cl	H	CR3	H	Н	0	
25-11	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Toluenesulfonyl	0	Gum

No.	Xn	R ₁	Rz	R	Q-Yn	A	В	2	物性値
26-1	H	OMe	OMe	Н	3-methoxycarbonylpyrrol-4-yl	CR,	N	0	
26-2	H	OMe	ОМе	H	3-суапоругго!-4-у!	CR,	N	0	
26-3	H	OMe	OMe	H	pyrazol-4-yi	CR,	N	0	
26-4	H	ОМе	0Me	H	isoxazol-4-yl	CR,	N	0	
26-5	H	OMe	OMe	H	thiazol-2-yl	CR,	N	0	
26-6	H	OMe	OMe	H	imidazol-4-yl	CR ₃	N	.0	
26-7	H	OMe	0Me		oxazol-4-yl	N	N	0	
26-8	H	OMe	OMe		tetrazol-5-ył	N	N	0	
26-9	H	OMe	OMe		3-cyanopyrrol-4-yl	N	N	0	•
26-10	H	OMe	OMe		pyrazol-4-yl	N	N	. 0	
26-11	H	OMe	OMe		isoxazol-4-yl	N	N	0	
26-12	H	OMe	OMe		thiazol-2-yl	N	N	0	
26-13	H	OMe	OMe		imidazol-4-yl	N	N	0	
26-14	H	OMe	OMe	H	3-methyl-1.2.4-oxadiazol-5-yl	CR,	N	0	128-132
26-15	H	OMe	0Me	H	5-trifluoromethyl-1, 2, 4-oxadiazol-3-yl	CR ₃	N	0	
26-16	H	OMe	· OMe	H	4-(p-toluenesulfonyl)-2-oxazolin-5-yl	CR ₃	N	0	Gum
26-17	H	OMe	OMe	H	5-trifluoromethyi-1, 3, 4-triazol-2-yi	CR,	N	0	
26-18	H	OMe	OMe	H	3-ethoxycarbonylpyrrol-4-yl	CR,	И	0	75-80
26-19	H	OMe	OMe	H	5-trifluoromethyl-1, 3, 4-triazol-3-yl	CR ₃	С	0	
26-20	6-F	OMe	0Me	H	5-trifluoromethyl-1, 3, 4-triazol-3-yl	CR,	C	0	
26-21	H	OMe	OMe	H	6-pyridazinon-3-yl	CR,	С	0	
6-22	H	OMe	OMe	H	I-methylpyridazin-6-on-3-yl	CR,	С	0	
6-23	H	OMe	0Me	H	4.5-dimethoxycarbonylpyrrol-2-yl	CR,	С	0	
6-24	H	OMe	ОМе	Н	pyridazin-6-on-3-yl	CR,	C	0	154-156
6-25	H	OMe	ОМе	H	1-(4.6-dimethoxypyrimidin-2-yl)pyridazin-6-on-3-yl	CR,	С	0	175-177

第 27 表

_Na	Xn	R ₁	R ₂	R ₃	A	Y44	Y 4 5	Y 4 6	Z	物性値
27-1	H	OMe	OMe	H	CR ₃	H	COOEt	Н	0	
27-2	6-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	Н	COOEt	H	0	
27-3	6-F	OMe	OMe	H	CR3	H	COOEt	H	0	
27-4	Н	OMe	OMe	H	CR3	H	p-Tos	H	0	148-152
27-5	6-C1	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	H	0	142-143
27-6	6-F	OMe	OMe	H	CR3	H	p-Tos	H.	0	145-147
27-7	H	OMe	-OCH2CH2	0-	CR3	H	p-Tos	H	0	
27-8	6-C1	OMe	-OCH2CH2	0-	CR ₃	H	p-Tos	H	0	
27-9	Н	Me	Me	H	CR ₃	H	p-Tos	H	0	
27-10	Н	OMe	Cl	H	CRs	H	p-Tos	Н	0	
27-11	6-SPh	OMe	OMe	H	CR3	H	p-Tos	Н	0	146
27-12	6-C1	OMe	OMe	H	CR3	H	SMe	H	0	Gum
27-13	5-Me-6-C1	OMe	O Me	H	CR ₃	H	p-Tos	H	0	155-158
27-14	6-F	OMe	OMe	H	CR3	H	SMe	H	0	1. 452
27-15	5-Me	OMe	OMe	H	CR3	H	p-Tos	H	0	153-155
27-16.	5-Bt	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	H.	0	
27-17	5-Pr-i	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	Н	Ō	
27-18	5-Bu-t	OMe	OMe	H	CR ₃	.H	p-Tos	H	0	
27-19	4-C1-5-Me	OMe	OMe	H	CR3	H	p-Tos	H	0	
27-20	6-0Ph	OMe	O Me	H	CR ₃	H	p-Tos	H	Ō	56-59
27-21	6-0C ₆ H ₄ Cl-4	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	H	Ō	154-157
27-22	6-Br	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	H	Ō	201 201
27-23	6-I	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	H	Ō	•
27-24	6-F	OMe	OMe	H	CR _s	Н	p-Tos	Me	Ö	138-140
27-25	6-F	OMe	OMe	H	CR ₃	H	p-Tos	CH₂Ph	Õ	-30 110
27-26	6-OPh	OMe	OMe	H	CR ₃	H	SPh	H	0	

p-Tos: p-toluenesulfonyl

$$\begin{array}{c|c}
N & Y_4 & 7 \\
Y_4 & 8 & S \\
S & S & S \\
S & N & A
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
X & N & R_1 \\
S & N & A
\end{array}$$

No.	Χn	R ₁	R ₂	R ₃	Y 4 7	Y 4 8	A	Z	物性値
28-1	6-F	OMe	OMe	Н	Me	Me	CR3	0	
28-2	H	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	1.580
28-3	6-C1	OMe	O Me	H	Me	Me	CR ₃	0	
28-4	6-Br	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
28-5	6-I	OMe	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	
28-6	6-0Ph	OMe	OMe	- Н	Me	Me	CR ₃	0	
28-7	6-F	OMe	OMe	. Н	H	Me	CR ₃	0	
28-8	H	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
28-9	6-C1	0Me	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
28-10	6-Br	0Me	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
28-11	1-6	0Me	OMe	H	H	Мe	CR ₃	0	
28-12	6-0Ph	OMe	OMe	H	H	Me	CR ₃	0	
28-13	6-F	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
28-14	H	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
28-15	6-C1	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
28-16	6-Br	OMe	OMe	H	H ·	Ph	CR ₃	0	•
28-17	6-1	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
28-18	6-0Ph	OMe	OMe	H	H	Ph	CR ₃	0	
28-19	6-0Py*	OMe	OMe	. Н	Me	Me	CR ₃	0	
28-20	6-0H	O Me	OMe	H	Me	Me	CR ₃	0	•

No.	Xn	R ₁	R ₂	R _s	Y 5 4	A	Z	物性値
29-1	H	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	170-172
29-2	H	OMe	-OCH2CH2-		Н	CR ₃	0	
29-3	H	OMe	OMe	H	H	CR ₃	·s	
29-4	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		H	CR ₃	S	
29-5	H	OMe	Me	H	. H	CR ₃	0	
29-6	H	OMe	CF ₃	H	H	CR ₃	0	
29-7	Н	OMe ·	NMe ₂	H	H	CR ₃	0	
29-8	H	OMe	-OCH=CH-		H	CR ₃	0	
29-9	H	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	
29-10	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		Me	CR ₃	0	
29-11	H	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	S	
29-12	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		Me	CR ₃	S	
29-13	H	OMe	OMe	Cl	Me	CR ₃	0	
29-14	H	OMe	OMe	Br	Me	CR ₃	0	•
29-15	H	Me	Me	H	Me	CR ₃	0	
29-16	6-C1	OMe	OMe	H	H	CR ₃	0	

No.	Xn ·	R ₁	R ₂	R ₃	Y 5 5	A	2	物性值
30-1	Н	OMe	-OCH2CH2-	•	Н	CR ₃	0	
30-2	H	OMe	O Me	H	H	CR ₃	0	
30-3	H	OMe	-OCH2CH2-	-	Me	CR ₃	0	
30-4	H	Me	Me	H	Me	CR3	0	
30-5	H	OMe	OMe	H	Me	CR ₃	0	
30-6	H	OM e	OMe	Cl	Me	CR ₃	0	
30-7	H	OMe	OMe	Br	Me	CRs	0	
30-8	H	OMe	-OCH 2 CH 2 -		Me	CR ₃	S	
30-9	H	OMe	OMe	H	Me	CR _s	S	
30-10	6-C1	OMe	OMe	H	NH 2	CR ₃	0	
30-11	6-C1	OMe	OMe	H	NH ₂	CR ₃	S	
30-12	6-C1	OMe	OMe	H	0E t	CR ₃	0	
30-13	6-C1	OMe	OMe	H	0E t	CR ₃	S	
30-14	6-C1	OMe	OMe	H	Ph	CR ₉	0	
30-15	6-C1	OMe	OMe	H	Ph	CR ₃	S	
30-16	H	OMe	-OCH=CH-	H	SMe	CR ₃	0	
30-17	H	OMe	CF ₃	H	SMe	CR ₃	0	
30-18	H	OMe	Me	H	SMe	CR ₃	0	
30-19	H	OMe	NMe ₂	H	SMe	CR ₃	0	
30-20	H	OMe	-OCH2CH2-		SMe	CR ₃	S	
30-21	H	OMe	OMe	H	SMe	CR ₃	S	
30-22	6-C1 ·	OMe	OMe	H	SO₂Me	CR ₃	0	
30-23	6-C1	OMe	OMe	. Н	SO₂Me	CR ₃	S	

第 31 表

化合物番 号	化合物のNMRデータ(δ値)
5-12	3. 80(s, 6H), 5. 78(s, 1H), 6. 70(d, 1H), 7. 25-7. 52(m, 3H), 8. 05(dd, 1H), 8. 23(d, 1H)
6-3	3. 78(s, 6H), 5. 71(s, 1H), 6. 77(d, 1H), 7. 25-7. 52(m, 3H), 7. 98-8. 03 (m, 1H), 8. 37(d, 1H)
10-5	3. 82(s, 6H), 5. 74(s, 1H), 7. 18(t, 2H), 7. 27(s, 1H), 7. 35(s, 1H), 7. 50 (t, 1H), 7. 57(s, 1H), 7. 96(m, 1H), 8. 19(m, 1H)
10-10	2. 23(s, 3H), 3. 79(s, 12H), 5. 72(s, 2H), 7. 18(d, 2H), 7. 24(s, 1H), 7. 40 (t, 1H)
10-12	3.80(s, 6H), 3.98(s, 6H), 5.75(s, 1H), 7.25(d1, H), 7.20(d, 1H), 7.39 (s, 1H), 7.45(t, 1H), 7.76(s, 1H)
10-14	2. 35(s. 6H). 3. 80(s. 6H). 5. 72(s. 1H). 6. 72(s, 1H), 7. 12-7. 20(m, 2H), 7. 31(s. 1H). 7. 45(t. 1H). 7. 68(s. 1H)
13-52	1. 40(s. 9H), 3. 81(s. 6H), 5. 76(s. 1H), 7. 19-7. 28(m, 1H), 7. 36-7. 46 (m, 1H), 7. 49(s, 1H), 7. 83(d, 1H), 7. 90(s, 1H)
13-70	2. 35(s. 6H), 6. 72(s. 1H), 7. 21-7. 37(m, 2H), 7. 40(s. 1H), 7. 35-7. 45 (m. 1H), 7. 87(s. 1H)
13-80	2. 19(s, 3H), 3. 76(s, 6H), 5. 70(s, 1H), 7. 20(dd, 1H), 7. 40(s, 1H), 7. 42(d, 1H), 7. 80(d, 1H)
13-134	1. 35(s, 3H), 3. 79(s, 6H), 4. 30(q, 2H), 5. 74(s, 1H), 7. 20(dt, 2H), 7. 39 -7. 51(m, 2H), 7. 87(s, 1H)
13-142	1. 35(d. 6H), 3. 78(s. 6H), 4. 55-4. 75(m. 1H), 5. 70(s. 1H), 6. 85(t. 2H), 7. 30(t. 1H), 7. 43(s. 1H), 7. 79(s. 1H)
18-3	1.52(t, 3H), 3.74(d, 6H), 4.41(dd, 2H), 7.28-7.69(m, 4H)
18-6	3. 77(s, 6H), 5. 62(s, 2H), 5. 71(s, 1H), 7. 02-7. 43(m, 8H), 7. 55-7. 65 (m, 1H)
18-9	2. 16(s, 3H), 3. 77(s, 6H), 5. 49(s, 2H), 5. 71(s, 1H), 7. 33-7. 72(m, 4H)
18-12	3. 69(s. 3H), 3. 77(s. 6H), 5. 32(s. 2H), 5. 71(s. 1H), 7. 31-7. 73(m. 4H)
19-3	1.50(t, 3H), 3.74(s, 6H), 4.57(dd, 2H), 5.69(s, 1H), 7.29-7.56(m, 3H), 8.22(dd, 1H)

第 31 表 (つづき)

化合物番 号	化合物のNMRデータ(δ値)
19-4	1.53(d.6H), 3.73(s.6H), 4.92-5.04(m.1H), 5.68(s,1H), 7.28-7.55 (m.3H), 8.23(dd.1H)
19-6	3. 68(s, 6H), 5. 60(s, 1H), 5. 67(s, 2H), 7. 15-7. 56(m, 8H), 8. 24(dd, 1H)
19-9	2. 13(s. 3H). 3. 74(s. 6H). 5. 50(s. 2H). 5. 69(s. 1H). 7. 31-7. 59(m. 3H). 8. 24(dd. 1H)
19-11	3.32(s,3H).3.74(s,6H),5.69(s,1H),5.77(s,2H),7.31-7.60(m,3H),8.25(dd,1H)
19-12	3.74(s, 9H), 5.34(s, 2H), 5.68(s, 1H), 7.31-7.56(m, 3H), 8.23(dd, 1H)
20-2	2. 29(s, 6H), 3. 81(s, 6H), 5. 72(s, 1H), 6. 62(d, 2H), 6. 76(d, 1H), 6. 89 (m, 1H), 7. 04(m, 1H), 7. 32(t, 1H), 7. 40(s, 1H), 7. 79(s, 1H)
20-8	3.81(s, 6H), 5.76(s, 1H), 6.95-7.05(m, 3H), 7.17-7.31(m, 2H), 7.40-7.50(m, 1H), 7.55-7.62(m, 2H), 7.75(d, 1H)
20-9	2. 18(s. 3H), 2. 29(s. 3H), 3. 81(s. 6H), 5. 73(s. 1H), 6. 61-6. 72(m. 2H), 6. 88-7. 00(m. 2H), 7. 13(d. 1H), 7. 26(d. 1H), 7. 43(s. 1H), 7. 81(s. 1H)
20-16	2. 22(s. 6H). 3. 80(s. 6H). 5. 72(s, 1H). 6. 69-6. 88(m, 3H). 6. 99-7. 10 (m. 2H). 7. 29(t. 1H). 7. 40(s. 1H). 7. 79(s, 1H)
20 – 35	3. 78(s, 3H), 3. 81(s, 6H), 5. 73(s, 1H), 6. 53-6. 69(m, 3H), 6. 92(d, 1H), 7. 06(d, 1H), 7. 17-7. 40(m, 3H), 7. 79(s, 1H)
22-4	3.82(s,6H),5.78(s,1H),7.25-7.60(m,5H),7.88(d,1H),8.05(d,1H),8.49(dd.1H)
25-11	2. 42(s. 3H). 3. 76(s. 6H). 5. 81(s. 1H). 7. 29(d. 2H). 7. 34(dd. 1H). 7. 65(d. 1H). 7. 77(d. 2H). 7. 78(s. 1H). 8. 43(dd. 1H)
26-16	2. 45(s, 3H), 3. 83(s, 6H), 5. 85(s, 1H), 5. 88(d, 1H), 6. 33(d, 1H), 7. 02 (d, 1H), 7. 34(d, 2H), 7. 39(dd, 1H), 7. 60(s, 1H), 7. 81(d, 2H), 8. 49(dd, 1H)

本発明化合物又はその塩は、畑作条件で、土壌処理、茎葉処理のいずれの方法でも高い除草活性を示す。特に茎葉散布処理で、メヒシバ、カヤツリグサ、イチビ、イヌビユ等の各種の畑雑草に高い効力を示し、トウモロコシ、ムギ、大豆、ワタ等の作物に選択性を示す化合物も含まれている。

本発明化合物又はその塩は、水田雑草のノビエ、タマガヤツリ、オモダカ、ホタルイ等の雑草に対し、優れた殺草効力を有し、イネに選択性を示す化合物も含まれている。

また本発明化合物又はその塩は、果樹園、芝生、線路端、空き地等の雑草の防除にも適用することが出来る。

更に本発明化合物又はその塩には植物生長調節作用を有するものも含まれる。本発明除草剤は、前記一般式〔1〕で示される化合物もしくはその塩の1又は2以上を有効成分として含有し、通常の農薬と同様の形態を有する。即ち、有効成分化合物は一般に適当な量を担体と混合して水和剤、乳剤、粒剤、水溶剤、フロアブル剤等の形に製剤化して使用される。固体担体としてはタルク、ホワイトカーボン(シリカ)、ベントナイト、クレイ、ケイソウ土等が挙げられ、液体担体としては、水、アルコール、ベンゼン、キシレン、ケロシン、鉱油、シクロヘキサン、シクロヘキサノン、ジメチルホルムアミド等が用いられる。これらの製剤に於て、均一かつ安定な形態を取るために必要ならば、界面活性剤を添加することもできる。

本発明除草剤における有効成分濃度は前述した製剤の形により種々の濃度に変化するものであるが、例えば、水和剤に於いては、 $5\sim90\%$ 、好ましくは $10\sim85\%$: 乳剤に於いては、 $3\sim70\%$ 、好ましくは $5\sim30\%$: 粒剤に於いては、 $0.05\sim10\%$ の濃度が用いられる。

このようにして得られた水和剤、乳剤は水で所定の濃度に希釈して懸濁液或は 乳濁液として、粒剤はそのまま雑草の発芽前又は発芽後に散布処理もしくは混和 処理される。実際に本発明除草剤を適用するに当たっては10アール当り有効成 分0.1g以上の適当量が施用される。

又、本発明除草剤は公知の殺菌剤、殺虫剤、殺ダニ剤、除草剤、植物成長調整・ 剤等と混合して使用することも出来る。特に、除草剤と混合使用することにより、 使用薬量を減少させることが可能である。又、省力化をもたらすのみならず、混 合薬剤の相乗作用により一層高い効果も期待できる。その場合、複数の公知除草 剤との組合せも可能である。本発明除草剤と混合使用するにふさわしい薬剤とし ては、ベンチオカーブ、モリネート、ジメピペレート等のカーバメイト系除草剤、 チオカーバメイト系除草剤、ブタクロール、プレチラクロール、メフェナセット 等の酸アミド系除草剤、クロメトキシニル、ピフェノックス等のジフェニルエー テル系除草剤、アトラジン、シアナジン等のトリアジン系除草剤、クロルスルフ ロン、スルホメチュロンーメチル等のスルホニルウレア系除草剤、MCP、MC PB等のフェノキシアルカンカルボン酸系除草剤、ジクロホップーメチル等のフ ェノキシフェノキシプロピオン酸系除草剤、フルアジホップブチル等のピリジル オキシフェノキシプロピオン酸系除草剤、ベンゾイルプロップエチル、フランプ ロップエチル等のベンゾイルアミノプロピオン酸系除草剤、イマザキン等のイミ ダゾリノン系除草剤、その他として、ピペロホス、ダイムロン、ベンタゾン、ダ イフェンゾコート、ナプロアニリド、HW-52(4-エトキシメトキシベンズ - 2. 3 - ジクロルアニライド)、トリアゾフェナミド、キンクロラック、更に、 セトキシジム、アロキシジムーソディウム等のシクロヘキサンジオン系の除草剤 等が挙げられる。又、これらの組み合わせた物に植物油及び油濃縮物を添加する ことも出来る。

次に、本発明除草剤に関する製剤例を若干示すが、有効成分化合物、添加物及 び添加割合は、本実施例にのみ限定されることなく、広い範囲で変更可能である。 実施例 27 水和剤

本発明化合物	2	部 0
ホワイトカーボン	2	0 部
ケイソウ土	5	2 部
アルキル硫酸ソーダ		8部

以上を均一に混合、微細に粉砕して、有効成分20%の水和剤を得た。

実施例 28 乳剤

本発明化合物20部キシレン55部ジメチルホルムアミド15部ポリオキシエチレンフェニルエーテル10部

以上を混合、溶解して有効成分20%の乳剤を得た。

実施例 29 粒剤

本発明化合物		5 部
タルク	4	0 部
クレー	3	1倍 8
ベントナイト	1	0 部
アルキル硫酸ソーダ		7部

以上を均一に混合して微細に粉砕後、直径 0.5~1.0 mmの粒状に造粒して有効成分 5%の粒剤を得た。

産業上の利用可能性:

次に本発明除草剤の効果に関する試験例を示す。

試験例 1 茎葉散布処理

200cm²のポットに土壌を充塡し、表層にメヒシバ、カヤツリグサ、イヌビユの各種子を播き、軽く覆土後温室内で生育させた。各雑草が5~10cmの草丈に生育した時点で各供試化合物の乳剤を水で希釈して調整した4000ppmの薬液を1001/10aの割合(10a当り400g相当)で小型噴霧器にて雑草の茎葉部に散布した。3週間後に雑草の除草効果を下記の調査基準に従って調査し、その結果を以下の表32に示した。

調査基準

殺 草 率	殺草指数
0 %	0
20~29%	2
4 0 ~ 4 9 %	4
6 0 ~ 6 9 %	6
80~89%	8
1 0 0 %	1 0

又、1、3、5、7、9の数値は、各々0と2、2と4、4と6、6と8、8と10の中間の値を示す。

 殺草率(%) =
 (無処理区の地上部生草重 - 処理区の地上部生草重)
 ×100

 無処理区の地上部生草重
 ※100

. ---

第 32 表

		殺	草	指	数		
No.	メヒシバ		カヤツ	リグサ		イヌビユ	
8-13	9		10)		9	•
10-11	10		10)		10	
13-1	10.		10)		10	
13-8	9		. 10)		9	
13-56	10		10)		10	
13-71	10		10)		10	
13-95	10		10			10	
13-110	10		10)		10	
13-115	9		10			10	
13-135	10		10			10	
13-137	10	٠,	10			10 ⁻	
20-10	8		10	٠		10	
27-6	10		10			10	

請求の範囲

1. 一般式[1]

$$\begin{array}{c}
Q & Yn \\
R_1 & R_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Xm & R_1 \\
(1) & R_2
\end{array}$$

〔式中、Aは窒素原子、もしくはR。で置換された炭素原子を表し、

Bは窒素原子、又は水素もしくはXで置換された炭素原子を表し、

. 2 は酸素、酸化されていても良い硫黄、置換されていても良い窒素、又は置換されていても良い炭素原子を表し、

Qは窒素、酸素もしくは硫黄を1~4個含む5~6員の複素環を表し、かつQの炭素原子でベンゼン環もしくはピリジン環部と結合しており、

 R_1 , R_2 は各々独立して水素、 C_{1-4} アルキル、 C_{1-4} アルコキシ、 C_{1-4} ハロアルコキシ、 C_{1-4} ハロアルキル、 C_{1-4} アルキルアミノ、 $\Im C_{1-4}$ アルキルアミノ、 G_{1-4} アルキルアミノ、 G_{1-4} アルキルチオ、ハロゲン、シアノ基を表し、

 R_3 は水素、 C_{1-4} アルキル、ハロゲン、ニトロ、ホルミル、アシル基を表し、X、 R_2 と R_3 は一緒になって環を形成していても良く、

X. Yは各々独立して水素、 C_{1-6} アルキル、 C_{3-7} シクロアルキル、 C_{2-6} アルケニル、 C_{1-6} ハロアルキル、 C_{2-6} アルキニル、ハロゲン、ニトロ、アミノ、 C_{1-6} アルキルアミノ、アシルアミノ、 C_{1-6} アルキルスルホニルアミノ、ホルミル、アシル、シアノ、カルボキシル、イミノ、ヒドロキシル、 C_{1-6} アルコキシカルボニル、 C_{1-6} アルコキシ、置換されても良いベンジルオキシ、 C_{2-6} アルケニルオキシ、 C_{1-6} ハロアルコキシ、 C_{2-6} アルキニルオキシ、置換されても良いフェノキシ、置換されても良いベンジル、アミノオキシ、 C_{1-6} アルキルチオ、置換されても良いフェニル、 C_{1-6} アルキニルチオ、置換されても良いフェニルチオ、 C_{2-6} アルキニルチオ、置換されても良い

ヘテロ環ーオキシおよびヘテロ環ーチオ基を表し、

又、2つのXもしくは2つのYで炭素環、又は複素環を形成してもよく、

m, nは1~4の整数を表す。〕で表される複素環誘導体及びその塩。

2. Q-Ynが、

〔式中、Y₁~Y₅₅は水素、C₁₋₆ アルキル、C₃₋₇ シクロアルキル、C₂₋₆

アルケニル、 C_{1-6} ハロアルキル、 C_{2-6} アルキニル、ハロゲン、ニトロ、アミノ、 C_{1-6} アルキルアミノ、アシルアミノ、 C_{1-6} アルキルスルホニルアミノ、ホルミル、アシル、シアノ、カルボキシル、イミノ、ヒドロキシル、 C_{1-6} アルコキシ、置換されても良いベンジルオキシ、 C_{2-6} アルケニルオキシ、 C_{1-6} ハロアルコキシ、 C_{2-6} アルキニルオキシ、置換されても良いフェノキシ、置換されても良いベンジル、アミノオキシ、 C_{1-6} アルキルチオ、置換されても良いフェニル、 C_{1-6} アルキルスルホニル、置換されても良いフェニルチオ、 C_{2-6} アルキニルチオ、置換されても良いフェニルチオ、 C_{2-6} アルキニルチオ、置換されても良いベンゾイル、置換されても良いフェニルスルホニル、又は置換されても良いヘテロ環ーオキシおよびヘテロ環ーチオ基を表し、

又、2つのY₁ ~ Y₅₅で炭素環、又は複素環を形成してもよい。〕である請求項1記載の複素環誘導体及びその塩。

3. Q-Y.が、



〔式中、 は単結合または二重結合を表し、

- D」がNの時は、D」はNY又はOを表し、
- D」がNYの時は、D2はCYを表し、
- D」がOの時は、D。はNを表し、

Y及びnは前記と同じ意味を表す。〕である請求項1記載の複素環誘導体及びその塩。

4. Qが、オキサゾール-5-イル又は2-オキサゾリン-5-イル基である請求項1記載の複素環誘導体及びその塩。

5. 一般式〔2〕

$$\begin{array}{c|c}
L & N & R_1 \\
\hline
N & A & R_2 \\
\hline
(2)
\end{array}$$

〔式中、 R_1 , R_2 , Aは前記と同じ意味を表し、Lは脱離基を表す。〕で表される化合物と、一般式〔3〕

〔式中、B、Q、X、Y、m、nは前記と同じ意味を表す。〕で表される化合物をカップリングさせる事を特徴とする一般式〔4〕

〔式中、A, B, Q, R₁, R₂, X, Y, m, nは前記の意味を表す。〕で表される化合物の製造方法。

6. 請求項1、請求項2、請求項3または請求項4記載の複素環誘導体もしくは その塩の1種又は2種以上を有効成分として含有することを特徴とする除草剤。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP94/00109

	ASSIFICATION OF SUBJECT MATTER . C1 ⁵ C07D401/14, 403/10	403/12 413/10 413/12	417/10					
Int. C1 ⁵ C07D401/14, 403/10, 403/12, 413/10, 413/12, 417/10, 417/12, A01N43/48, 43/647, 43/72 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC								
B. FIELDS SEARCHED								
Minimum d Int	ocumentation searched (classification system followed C1 ⁵ C07D401/14, 403/10, 417/12, A01N43/48, 4	403/12, 413/10, 413/12	, 417/10,					
	tion searched other than minimum documentation to the		•					
1	ata base consulted during the international search (name	e of data base and, where practicable, search t	terms used)					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT							
Category*	Citation of document, with indication, where		Relevant to claim No.					
· A	JP, A, 4-342586 (Ishihara November 30, 1992 (30. 11 Claim, (Family: none)	. 92),	1-6					
A	JP, A, 4-108777 (Kumiai C) Ltd.), April 9, 1992 (09. 04. 92) Claim, (Family: none)		1-6					
A	JP, A, 3-200784 (Ishihara September 2, 1991 (02. 09 Claim, (Family: none)	Sangyo Kaisha, Ltd.), 91),	1-6					
A	JP, A, 3-232881 (Mitsui To October 16, 1991 (16. 10. Claim & EP, Al, 435186	patsu Chemicals, Inc.) 91),	1-6					
A	JP, A, 1-305070 (Shell Int December 8, 1989 (08. 12. Claim & US, A, 5062882	ernational Research), 89),	1-6					
V Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.						
"A" document to be of p	rategories of cited documents: at defining the general state of the art which is not considered particular relevance	the bureshie of theory anderlying the	ation but cited to understand					
"L" document	ocument but published on or after the international filing date at which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other eason (as specified)	considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered alone step when the document is taken alone	ered to involve an inventive					
special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is means "P" document published prior to the international filing date but later than								
the priority date claimed "&" document member of the same patent family								
	1 28, 1994 (28. 04. 94)	Date of mailing of the international search May 24, 1994 (24. 0						
Name and ma	ailing address of the ISA/	Authorized officer						
Japanese Patent Office								
Facsimile No	·	Telephone No.						
OF PULLISA	V210 (second sheet) (July 1992)							

94/00109

	·							7 %	/ U U	103
A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))										
٠	Int. C&	C07D40 413/12	1/14	403 /10	3 / 1 0, 4 1 7 /	403	/12 A011	4 1 1 4 3	3/1 /48,	Q,
B. 調査を		43/647	43/	72						
調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))										
		C07D40	1/14	403	3/10,	403	/12	4 1	3/1	0.
		413/12, 43/647,	417.	/1Q	417/	12,	A 0 1 N	43,	4 8,	•
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの										
国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)										
CAS ONLINE										
C. 関連すると認められる文献										
引用文献の カテゴリー*	引用文章	は名 及び一部の箇	所が関連す	るときは、	その関連す	る箇所のま	赤	請	関連: 求の範	する 田の番号
A	JP. A. 4-342586(石原産業株式会社), 30.11月.1992(30.11.92)。 特許請求の範囲(ファミリーなし)							1	6	
	特計請求の第	は囲(ファミ	リーな	し)				İ		
A	JP, A, 4-	-108777	(1)	アイ化等	学工業材	式会社	:),	Ì	1 -	6
	9.4月.19 特許請求の第	992(09.	04.9	2),	•					
i	17年1日日本シ	と四(ノアミ	y — /£	L J						-
A	JP. A. 3-200784(石原産業株式会社),							1-	6	
✓ C個の続きにも文献が列挙されている。 □ パテントファミリーに関する別紙を参照。										
* 引用文献のカテゴリー 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため										
「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの に引用するもの に引用するもの 「L」優先権主張に投稿を提起する文献又は他の文献の発行日 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規										
若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 住又は進歩性がないと考えられるもの										
(理由を付す) 「ソ」特に関連のある文献であって、当放文献と他の1以上の文「〇」ロ類による開示、使用、展示等に含及する文献 飲との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性										
	旧前で、かつ優先権 法された文献	の主張の基礎となる	出類の日	f & 1	がないと考 同一パテン					
国際調査報告の発送日										
	28. 04. 9	14				24 . 0 !	5.94		•	
名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP)			特許庁客査官(権限のある職員)					7 6	0 2	
日 平 国 特 計 庁 (ISA/JP) 郵便番号100 東京都千代田区館が関三丁目 4 番 3 号			池	H	正 人	. 6	4 C		U Z	
東京	都十代田区質が[划三丁目 4 番 3 ·	号				<u> </u>	. 2	454	

川用文献の カテゴリーキ	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	2. 9月. 1991(02. 09. 91). 特許請求の範囲(ファミリーなし)	
A	JP, A, 3-232881(三井東圧化学株式会社), 16.10月.1991(16.10.91), 特許請求の範囲をEP, A1, 435186	1-6
	JP. A. 1-305070(シエル・インターナショナル・リサーチ), 8. 12月, 1989(08, 12, 89), 特許請求の範囲をUS, A. 5062882	1-6
		-
		·